

1-x - CaF₂ - Afinidad electrónica del Flúor - CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF₂ = 723 kJul/mol

Energía reticular del CaF₂ = 795 kJul/mol

AE (F) = ? ?

-335,0 kJul/mol

335,0 kJul/mol

-1130,0 kJul/mol

388,0 kJul/mol

-295,5 kJul/mol

-670,0 kJul/mol

-591,0 kJul/mol

1-x - CuCl - Entalpía de formación del CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CuCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Energía reticular del CuCl = 973 kJ/mol

$$\Delta H_f(\text{CuCl}) = ? ?$$

-114,5 kJ/mol

114,5 kJ/mol

583,5 kJ/mol

1831,5 kJ/mol

9,0 kJ/mol

-463,5 kJ/mol

-340,0 kJ/mol

1-x - KBr - Afinidad electrónica del Bromo - KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Entalpía de formación del KBr = 393,8 kJ/mol

Energía reticular del KBr = 691,6 kJ/mol

$AE_{(Br)} = ? ?$

-322,0 kJ/mol

322,0 kJ/mol

-1705,2 kJ/mol

465,6 kJ/mol

-418,7 kJ/mol

-161,0 kJ/mol

-209,4 kJ/mol

-306,5 kJ/mol

-337,5 kJul/mol

1-x - KF - Energía reticular del KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del KF = 567,4 kJul/mol

$U_r(\text{KF}) = ? ?$

-825,9 kJul/mol

825,9 kJul/mol

-1481,9 kJul/mol

308,9 kJul/mol

-904,8 kJul/mol

-497,9 kJul/mol

-576,8 kJul/mol

1-x - MgBr₂ - Energía reticular del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del MgBr₂ = 503,6 kJ/mol

$$U_r (\text{MgBr}_2) = ? ?$$

-2421,0 kJ/mol

2421,0 kJ/mol

-3709,0 kJ/mol

-1413,8 kJ/mol

-2324,3 kJ/mol

-2743,0 kJ/mol

-2646,3 kJ/mol

-2390,0 kJ/mol

-2405,5 kJ/mol

2-x - CuCl₂ - Energía reticular del CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CuCl₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl₂ = 181 kJ/mol

$U_r(\text{CuCl}_2) = ? ?$

-2772,0 kJ/mol

2772,0 kJ/mol

-4168,0 kJ/mol

-2410,0 kJ/mol

-2648,5 kJ/mol

-3121,0 kJul/mol

-2997,5 kJul/mol

2-x - KCl - Afinidad electrónica del Cloro - KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KCl = 436,7 kJul/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJul/mol

$AE_{(Cl)} = ? ?$

-348,8 kJul/mol

348,8 kJul/mol

-1782,4 kJul/mol

524,6 kJul/mol

-470,1 kJul/mol

-174,4 kJul/mol

-235,1 kJul/mol

2-x - MgBr₂ - Entalpía de formación del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJul/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del MgBr₂ = 2421 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{MgBr}_2) = ? ?$$

-503,6 kJul/mol

503,6 kJul/mol

784,4 kJul/mol

4338,4 kJul/mol

-600,3 kJul/mol

-181,6 kJul/mol

-278,3 kJul/mol

-534,6 kJul/mol

-519,1 kJul/mol

2-x - NaBr - Energía reticular del NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del NaBr = 361,8 kJul/mol

$U_r(\text{NaBr}) = ? ?$

-755,2 kJul/mol

755,2 kJul/mol

-1399,2 kJul/mol

-31,6 kJul/mol

-851,9 kJul/mol

-
- 433,2 kJul/mol
- 529,9 kJul/mol
- 739,7 kJul/mol
- 770,7 kJul/mol

2-x - NaF - Afinidad electrónica del Flúor - NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 kJul/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 kJul/mol

$$AE_{(F)} = ? ?$$

- 328,0 kJul/mol
- 328,0 kJul/mol
- 2183,4 kJul/mol
- 819,2 kJul/mol

-
- 406,9 kJul/mol
-
- 164,0 kJul/mol
-
- 203,5 kJul/mol

CaF₂ - Afinidad electrónica del Flúor - CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF₂ = 723 kJul/mol

Energía reticular del CaF₂ = 795 kJul/mol

AE_(F) = ? ?

-
- 335,0 kJul/mol
-
- 335,0 kJul/mol
-
- 1130,0 kJul/mol
-
- 388,0 kJul/mol
-

-295,5 kJul/mol

-670,0 kJul/mol

-591,0 kJul/mol

CaF₂ - Energía reticular del CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CaF₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 335 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF₂ = 723 kJul/mol

$U_r(\text{CaF}_2) = ? ?$

-795,0 kJul/mol

795,0 kJul/mol

-2135,0 kJul/mol

651,0 kJul/mol

-716,0 kJul/mol

-
- 1130,0 kJul/mol
-
- 1051,0 kJul/mol

CaF₂ - Entalpía de formación del CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CaF₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 335 kJul/mol

Energía reticular del CaF₂ = 795 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{CaF}_2) = ? ?$$

-
- 723,0 kJul/mol
-
- 723,0 kJul/mol
-
- 617,0 kJul/mol
-
- 867,0 kJul/mol
-
- 802,0 kJul/mol
-

-388,0 kJul/mol

-467,0 kJul/mol

CsBr - Afinidad electrónica del Bromo - CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsBr = 391,9 kJul/mol

Energía reticular del CsBr = 635,0 kJul/mol

$AE_{(Br)} = ? ?$

-322,0 kJul/mol

322,0 kJul/mol

-1592,0 kJul/mol

461,8 kJul/mol

-418,7 kJul/mol

-161,0 kJul/mol

-
- 209,4 kJul/mol
- 306,5 kJul/mol
-
- 337,5 kJul/mol

CsBr - Energía reticular del CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del CsBr = 391,9 kJul/mol

$$U_r(\text{CsBr}) = ? ?$$

- 635,0 kJul/mol
-
- 635,0 kJul/mol
-
- 1279,0 kJul/mol
-
- 148,8 kJul/mol
-

-731,7 kJul/mol



-313,0 kJul/mol



-409,7 kJul/mol



-619,5 kJul/mol



-650,5 kJul/mol

CsBr - Entalpía de formación del CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del CsBr = 635 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{CsBr}) = ? ?$$



-391,9 kJul/mol



391,9 kJul/mol



252,1 kJul/mol

-
- 878,1 kJul/mol
-
- 295,2 kJul/mol
-
- 713,9 kJul/mol
-
- 617,2 kJul/mol
-
- 407,4 kJul/mol
-
- 376,4 kJul/mol

CsCl - Afinidad electrónica del Cloro - CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsCl = 442,8 kJul/mol

Energía reticular del CsCl = 668,2 kJul/mol

$$AE_{(Cl)} = ? ?$$

-
- 348,8 kJul/mol
-
- 348,8 kJul/mol

-
- 1685,2 kJul/mol
- 536,8 kJul/mol
- 470,1 kJul/mol
- 174,4 kJul/mol
- 235,1 kJul/mol

CsCl - Energía reticular del CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del CsCl = 442,8 kJul/mol

$$U_r(\text{CsCl}) = ? ?$$

-
- 668,2 kJul/mol
-
- 668,2 kJul/mol
-
- 1365,8 kJul/mol

-
- 217,4 kJul/mol
-
- 789,5 kJul/mol
-
- 319,4 kJul/mol
-
- 440,7 kJul/mol

CsCl - Entalpía de formación del CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del CsCl = 668,2 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{CsCl}) = ? ?$$

-
- 442,8 kJul/mol
-
- 442,8 kJul/mol
-
- 254,8 kJul/mol
-
- 893,6 kJul/mol

-
- 321,5 kJul/mol
- 791,6 kJul/mol
- 670,3 kJul/mol

CsF - Afinidad electrónica del Flúor - CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsF = 554,7 kJul/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJul/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

- 328,0 kJul/mol
- 328,0 kJul/mol
- 1845,0 kJul/mol
- 781,4 kJul/mol
- 406,9 kJul/mol

-
- 164,0 kJ/mol
-
- 203,5 kJ/mol

CsF - Energía reticular del CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Entalpía de formación del CsF = 554,7 kJ/mol

$$U_r(\text{CsF}) = ? ?$$

-
- 758,5 kJ/mol
-
- 758,5 kJ/mol
-
- 1414,5 kJ/mol
-
- 350,9 kJ/mol
-
- 837,4 kJ/mol
-
- 430,5 kJ/mol

○

-509,4 kJ/mol

Profesor:

Rafael Aguado Bernal

Química Inorgánica

CsF - Entalpía de formación del CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJ/mol

$$\Delta H_f (\text{CsF}) = ? ?$$

-554,7 kJ/mol

554,7 kJ/mol

101,3 kJ/mol

962,3 kJ/mol

-475,8 kJ/mol

-882,7 kJ/mol

-803,8 kJ/mol

CsI - Afinidad electrónica del Yodo - CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsI = 337,7 kJul/mol

Energía reticular del CsI = 602 kJul/mol

AE (I) = ? ?

-295,4 kJul/mol

295,4 kJul/mol

-1499,4 kJul/mol

380,0 kJul/mol

-402,2 kJul/mol

-147,7 kJul/mol

-201,1 kJul/mol

CsI - Energía reticular del CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del CsI = 337,7 kJul/mol

$$U_r(\text{CsI}) = ? ?$$

-602,0 kJul/mol

602,0 kJul/mol

-1192,8 kJul/mol

73,4 kJul/mol

-708,8 kJul/mol

-306,6 kJul/mol

-413,4 kJul/mol

CsI - Entalpía de formación del CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del CsI = 602 kJ/mol

$$\Delta H_f(\text{CsI}) = ? ?$$

- 337,7 kJ/mol
- 337,7 kJ/mol
- 253,1 kJ/mol
- 866,3 kJ/mol
- 230,9 kJ/mol
- 633,1 kJ/mol
- 526,3 kJ/mol

CuCl - Afinidad electrónica del Cloro - CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl = 114,5 kJ/mol

Energía reticular del CuCl = 973 kJ/mol

AE (Cl) = ? ?

- 349,0 kJ/mol
- 349,0 kJ/mol
- 2295,0 kJ/mol
- 120,0 kJ/mol
- 472,5 kJ/mol
- 174,5 kJ/mol
- 236,3 kJ/mol

CuCl - Energía reticular del CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CuCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl = 114,5 kJ/mol

$U_r(\text{CuCl}) = ? ?$

- 973,0 kJ/mol
- 973,0 kJ/mol
- 1671,0 kJ/mol
- 744,0 kJ/mol
- 1096,5 kJ/mol
- 624,0 kJ/mol
- 747,5 kJ/mol

CuCl - Entalpía de formación del CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CuCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Energía reticular del CuCl = 973 kJ/mol

$\Delta H_f (\text{CuCl}) = ? ?$

- 114,5 kJul/mol
- 114,5 kJul/mol
- 583,5 kJul/mol
- 1831,5 kJul/mol
- 9,0 kJul/mol
- 463,5 kJul/mol
- 340,0 kJul/mol

CuCl₂ - Afinidad electrónica del Cloro - CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJul/mol

Entalpía de formación del CuCl₂ = 181 kJul/mol

Energía reticular del CuCl₂ = 2772 kJul/mol

AE (Cl) = ? ?

- 349,0 kJul/mol
- 349,0 kJul/mol
- 3121,0 kJul/mol
- 168,0 kJul/mol
- 287,3 kJul/mol
- 698,0 kJul/mol
- 574,5 kJul/mol

CuCl₂ - Energía reticular del CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CuCl₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJul/mol

Entalpía de formación del CuCl₂ = 181 kJul/mol

$$U_r (\text{CuCl}_2) = ? ?$$

- 2772,0 kJul/mol
- 2772,0 kJul/mol
- 4168,0 kJul/mol
- 2410,0 kJul/mol
- 2648,5 kJul/mol
- 3121,0 kJul/mol
- 2997,5 kJul/mol

CuCl₂ - Entalpía de formación del CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CuCl₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJul/mol

Energía reticular del CuCl₂ = 2772 kJul/mol

$\Delta H_f (\text{CuCl}_2) = ? ?$

- 181,0 kJul/mol
- 181,0 kJul/mol
- 1215,0 kJul/mol
- 5363,0 kJul/mol
- 304,5 kJul/mol
- 168,0 kJul/mol
- 44,5 kJul/mol

KBr - Afinidad electrónica del Bromo - KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

- Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol
- Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol
- Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol
- Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol
- Entalpía de formación del KBr = 393,8 kJul/mol
- Energía reticular del KBr = 691,6 kJul/mol

AE (Br) = ? ?

- 322,0 kJul/mol
- 322,0 kJul/mol
- 1705,2 kJul/mol
- 465,6 kJul/mol
- 418,7 kJul/mol
- 161,0 kJul/mol
- 209,4 kJul/mol
- 306,5 kJul/mol
- 337,5 kJul/mol

KBr - Energía reticular del KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del KBr = 393,8 kJ/mol

$$U_r(\text{KBr}) = ? ?$$

- 691,6 kJ/mol
- 691,6 kJ/mol
- 1335,6 kJ/mol
- 96,0 kJ/mol
- 788,3 kJ/mol
- 369,6 kJ/mol
- 466,3 kJ/mol
- 676,1 kJ/mol
- 707,1 kJ/mol

KBr - Entalpía de formación del KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del KBr = 691,6 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{KBr}) = ? ?$$

- 393,8 kJul/mol
- 393,8 kJul/mol
- 250,2 kJul/mol
- 989,4 kJul/mol
- 297,1 kJul/mol
- 715,8 kJul/mol
- 619,1 kJul/mol
- 409,3 kJul/mol
- 378,3 kJul/mol

KCl - Afinidad electrónica del Cloro - KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Entalpía de formación del KCl = 436,7 kJ/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJ/mol

$AE_{(Cl)} = ? ?$

-348,8 kJ/mol

348,8 kJ/mol

-1782,4 kJ/mol

524,6 kJ/mol

-470,1 kJ/mol

-174,4 kJ/mol

-235,1 kJ/mol

KCl - Energía reticular del KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del KCl = 436,7 kJul/mol

$$U_r(\text{KCl}) = ? ?$$

-716,8 kJul/mol

716,8 kJul/mol

-1414,4 kJul/mol

156,6 kJul/mol

-838,1 kJul/mol

-368,0 kJul/mol

-489,3 kJul/mol

KCl - Entalpía de formación del KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{KCl}) = ? ?$$

-436,7 kJul/mol

436,7 kJul/mol

260,9 kJul/mol

996,9 kJul/mol

-315,4 kJul/mol

-785,5 kJul/mol

-664,2 kJul/mol

KF - Afinidad electrónica del Flúor - KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Entalpía de formación del KF = 567,4 kJ/mol

Energía reticular del KF = 825,9 kJ/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

- 328,0 kJ/mol
- 328,0 kJ/mol
- 1979,8 kJ/mol
- 806,8 kJ/mol
- 406,9 kJ/mol
- 164,0 kJ/mol
- 203,5 kJ/mol

KF - Energía reticular del KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Entalpía de formación del KF = 567,4 kJul/mol

$$U_r(\text{KF}) = ? ?$$

- 825,9 kJul/mol
- 825,9 kJul/mol
- 1481,9 kJul/mol
- 308,9 kJul/mol
- 904,8 kJul/mol
- 497,9 kJul/mol
- 576,8 kJul/mol

KF - Entalpía de formación del KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del KF = 825,9 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{KF}) = ? ?$$

- 567,4 kJul/mol
- 567,4 kJul/mol
- 88,6 kJul/mol
- 1084,4 kJul/mol
- 488,5 kJul/mol
- 895,4 kJul/mol
- 816,5 kJul/mol

KI - Afinidad electrónica del Yodo - KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KI = 327,9 kJul/mol

Energía reticular del KI = 646,9 kJul/mol

$$AE_{(I)} = ? ?$$

-
- 295,4 kJul/mol
- 295,4 kJul/mol
- 1589,2 kJul/mol
- 360,4 kJul/mol
- 402,2 kJul/mol
- 147,7 kJul/mol
- 201,1 kJul/mol

KI - Energía reticular del KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KI en base a los siguientes datos:

- Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol
- Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol
- Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol
- Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol
- Entalpía de formación del KI = 327,9 kJul/mol

$$U_r(\text{KI}) = ??$$

-
- 646,9 kJul/mol

-
- 646,9 kJul/mol
-
- 1237,7 kJul/mol
-
- 8,9 kJul/mol
-
- 753,7 kJul/mol
-
- 351,5 kJul/mol
-
- 458,3 kJul/mol

KI - Entalpía de formación del KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del KI = 646,9 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{KI}) = ? ?$$

-
- 327,9 kJul/mol
-
- 327,9 kJul/mol

-
- 262,9 kJul/mol
-
- 965,9 kJul/mol
-
- 221,1 kJul/mol
-
- 623,3 kJul/mol
-
- 516,5 kJul/mol

LiBr - Afinidad electrónica del Bromo - LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Entalpía de formación del LiBr = 347,4 kJul/mol

Energía reticular del LiBr = 818,8 kJul/mol

$$AE_{(Br)} = ? ?$$

-
- 322,0 kJul/mol
-
- 322,0 kJul/mol
-

-1959,6 kJul/mol



372,8 kJul/mol



-418,7 kJul/mol



-161,0 kJul/mol



-209,4 kJul/mol



-306,5 kJul/mol



-337,5 kJul/mol

LiBr - Energía reticular del LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del LiBr = 347,4 kJul/mol

$U_r(\text{LiBr}) = ? ?$



-818,8 kJul/mol

- 818,8 kJul/mol
- 1462,8 kJul/mol
- 124,0 kJul/mol
- 915,5 kJul/mol
- 496,8 kJul/mol
- 593,5 kJul/mol
- 803,3 kJul/mol
- 834,3 kJul/mol

LiBr - Entalpía de formación del LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del LiBr = 818,8 kJul/mol

$\Delta H_f (\text{LiBr}) = ? ?$

- 347,4 kJul/mol
- 347,4 kJul/mol
- 296,6 kJul/mol
- 1290,2 kJul/mol
- 250,7 kJul/mol
- 669,4 kJul/mol
- 572,7 kJul/mol
- 362,9 kJul/mol
- 331,9 kJul/mol

LiCl - Afinidad electrónica del Cloro - LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Entalpía de formación del LiCl = 408,3 kJ/mol

Energía reticular del LiCl = 862 kJ/mol

AE (Cl) = ? ?



-348,8 kJ/mol



348,8 kJ/mol



-2072,8 kJ/mol



467,8 kJ/mol



-470,1 kJ/mol



-174,4 kJ/mol



-235,1 kJ/mol

LiCl - Energía reticular del LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Entalpía de formación del LiCl = 408,3 kJ/mol

$$U_r(\text{LiCl}) = ? ?$$

- 862,0 kJul/mol
- 862,0 kJul/mol
- 1559,6 kJul/mol
- 45,4 kJul/mol
- 983,3 kJul/mol
- 513,2 kJul/mol
- 634,5 kJul/mol

LiCl - Entalpía de formación del LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del LiCl = 862 kJul/mol

$$\Delta H_f(\text{LiCl}) = ? ?$$

- 408,3 kJ/mol
- 408,3 kJ/mol
- 289,3 kJ/mol
- 1315,7 kJ/mol
- 287,0 kJ/mol
- 757,1 kJ/mol
- 635,8 kJ/mol

LiF - Afinidad electrónica del Flúor - LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Entalpía de formación del LiF = 616,9 kJ/mol

Energía reticular del LiF = 1049 kJ/mol

$$AE_{(F)} = ? ?$$

- 328,0 kJ/mol

-
- 328,0 kJul/mol
-
- 2426,0 kJul/mol
-
- 905,8 kJul/mol
-
- 406,9 kJul/mol
-
- 164,0 kJul/mol
-
- 203,5 kJul/mol

LiF - Energía reticular del LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del LiF = 616,9 kJul/mol

$$U_r(\text{LiF}) = ? ?$$

-
- 1049,0 kJul/mol
-
- 1049,0 kJul/mol

-
- 1705,0 kJul/mol
- 184,8 kJul/mol
- 1127,9 kJul/mol
- 721,0 kJul/mol
- 799,9 kJul/mol

LiF - Entalpía de formación del LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del LiF = 1049 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{LiF}) = ? ?$$

-
- 616,9 kJul/mol
-
- 616,9 kJul/mol
-
- 39,1 kJul/mol

-
- 1481,1 kJul/mol
-
- 538,0 kJul/mol
-
- 944,9 kJul/mol
-
- 866,0 kJul/mol

LiI - Afinidad electrónica del Yodo - LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Entalpía de formación del LiI = 270,1 kJul/mol

Energía reticular del LiI = 762,7 kJul/mol

$$AE_{(I)} = ? ?$$

-
- 295,4 kJul/mol
-
- 295,4 kJul/mol
-
- 1820,8 kJul/mol
-
- 244,8 kJul/mol

-
- 402,2 kJul/mol
- 147,7 kJul/mol
- 201,1 kJul/mol

LiI - Energía reticular del LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del LiI = 270,1 kJul/mol

$$U_r(\text{LiI}) = ? ?$$

- 762,7 kJul/mol
- 762,7 kJul/mol
- 1353,5 kJul/mol
- 222,5 kJul/mol
- 869,5 kJul/mol

-
- 467,3 kJul/mol
-
- 574,1 kJul/mol

LiI - Entalpía de formación del LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del LiI = 762,7 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{LiI}) = ? ?$$

-
- 270,1 kJul/mol
-
- 270,1 kJul/mol
-
- 320,7 kJul/mol
-
- 1255,3 kJul/mol
-
- 163,3 kJul/mol
-
- 565,5 kJul/mol

-458,7 kJul/mol

MgBr₂ - Afinidad electrónica del Bromo - MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJul/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJul/mol

Entalpía de formación del MgBr₂ = 503,6 kJul/mol

Energía reticular del MgBr₂ = 2421 kJul/mol

AE (Br) = ? ?

-322,0 kJul/mol

322,0 kJul/mol

-2743,0 kJul/mol

181,6 kJul/mol

-273,7 kJul/mol

-644,0 kJul/mol

-
- 547,3 kJ/mol
- 306,5 kJ/mol
-
- 314,3 kJ/mol

MgBr₂ - Energía reticular del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del MgBr₂ = 503,6 kJ/mol

$$U_r (\text{MgBr}_2) = ? ?$$

- 2421,0 kJ/mol
-
- 2421,0 kJ/mol
-
- 3709,0 kJ/mol
-
- 1413,8 kJ/mol

-
- 2324,3 kJ/mol
- 2743,0 kJ/mol
- 2646,3 kJ/mol
-
- 2390,0 kJ/mol
-
- 2405,5 kJ/mol

MgBr₂ - Entalpía de formación del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Energía reticular del MgBr₂ = 2421 kJ/mol

$$\Delta H_f (\text{MgBr}_2) = ? ?$$

-
- 503,6 kJ/mol
-
- 503,6 kJ/mol

-
- 784,4 kJul/mol
-
- 4338,4 kJul/mol
-
- 600,3 kJul/mol
-
- 181,6 kJul/mol
-
- 278,3 kJul/mol
-
- 534,6 kJul/mol
-
- 519,1 kJul/mol

MgCl₂ - Afinidad electrónica del Cloro - MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJul/mol

Entalpía de formación del MgCl₂ = 641 kJul/mol

Energía reticular del MgCl₂ = 2526 kJul/mol

$$AE_{(Cl)} = ? ?$$

-
- 348,0 kJul/mol
-
- 348,0 kJul/mol
-
- 2874,0 kJul/mol
-
- 293,0 kJul/mol
-
- 287,0 kJul/mol
-
- 696,0 kJul/mol
-
- 574,0 kJul/mol

MgCl₂ - Energía reticular del MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del MgCl₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348 kJul/mol

Entalpía de formación del MgCl₂ = 641 kJul/mol

$$U_r (\text{MgCl}_2) = ? ?$$

-
- 2526,0 kJ/mol
- 2526,0 kJ/mol
- 3918,0 kJ/mol
- 1244,0 kJ/mol
- 2404,0 kJ/mol
- 2874,0 kJ/mol
- 2752,0 kJ/mol

MgCl₂ - Entalpía de formación del MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgCl₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348 kJ/mol

Energía reticular del MgCl₂ = 2526 kJ/mol

$$\Delta H_f (\text{MgCl}_2) = ? ?$$

-
- 641,0 kJul/mol
- 641,0 kJul/mol
- 751,0 kJul/mol
- 4411,0 kJul/mol
- 763,0 kJul/mol
- 293,0 kJul/mol
- 415,0 kJul/mol

MgO - Afinidad electrónica del Oxígeno - MgO

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Oxígeno en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJul/mol

Entalpía de disociación del Oxígeno = 498 kJul/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJul/mol

Entalpía de formación del MgO = 548 kJul/mol

Energía reticular del MgO = 3791 kJul/mol

$$AE_{(O)} = ??$$

-
- 657,0 kJul/mol

-
- 657,0 kJul/mol
- 6925,0 kJul/mol
- 1753,0 kJul/mol
- 408,0 kJul/mol
- 328,5 kJul/mol
- 204,0 kJul/mol

NaBr - Afinidad electrónica del Bromo - NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaBr = 361,8 kJul/mol

Energía reticular del NaBr = 755,2 kJul/mol

$$AE_{(Br)} = ? ?$$

-
- 322,0 kJul/mol
-

322,0 kJ/mol



-1832,4 kJ/mol



401,6 kJ/mol



-418,7 kJ/mol



-161,0 kJ/mol



-209,4 kJ/mol



-306,5 kJ/mol



-337,5 kJ/mol

NaBr - Energía reticular del NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del NaBr = 361,8 kJ/mol

$$U_r(\text{NaBr}) = ??$$

- 755,2 kJul/mol
- 755,2 kJul/mol
- 1399,2 kJul/mol
- 31,6 kJul/mol
- 851,9 kJul/mol
- 433,2 kJul/mol
- 529,9 kJul/mol
- 739,7 kJul/mol
- 770,7 kJul/mol

NaBr - Entalpía de formación del NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del NaBr = 755,2 kJul/mol

$\Delta H_f(\text{NaBr}) = ? ?$

- 361,8 kJul/mol
- 361,8 kJul/mol
- 282,2 kJul/mol
- 1148,6 kJul/mol
- 265,1 kJul/mol
- 683,8 kJul/mol
- 587,1 kJul/mol
- 377,3 kJul/mol
- 346,3 kJul/mol

NaCl - Afinidad electrónica del Cloro - NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaCl = 411,1 kJul/mol

Energía reticular del NaCl = 786,8 kJul/mol

$AE_{(Cl)} = ? ?$

-348,8 kJul/mol

348,8 kJul/mol

-1922,4 kJul/mol

473,4 kJul/mol

-470,1 kJul/mol

-174,4 kJul/mol

-235,1 kJul/mol

NaCl - Afinidad electrónica del Cloro - NaCl

lantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Entalpía de formación del NaCl = 98,2 kCal/mol

Energía reticular del NaCl = 185,9 kCal/mol

AE (Cl) = ? ?

- 85,8 kCal/mol
- 85,8 kCal/mol
- 457,6 kCal/mol
- 110,6 kCal/mol
- 114,8 kCal/mol
- 42,9 kCal/mol
- 57,4 kCal/mol

NaCl - Energía reticular del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del NaCl = 411,1 kJul/mol

$$U_r(\text{NaCl}) = ? ?$$

- 786,8 kJul/mol
- 786,8 kJul/mol
- 1484,4 kJul/mol
- 35,4 kJul/mol
- 908,1 kJul/mol
- 438,0 kJul/mol
- 559,3 kJul/mol

NaCl - Energía reticular del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 85,8 kCal/mol

Entalpía de formación del NaCl = 98,2 kCal/mol

$$U_r(\text{NaCl}) = ? ?$$

- 185,9 kCal/mol
- 185,9 kCal/mol
- 357,5 kCal/mol
- 10,5 kCal/mol
- 214,9 kCal/mol
- 100,1 kCal/mol
- 129,1 kJul/mol

NaCl - Entalpía de formación del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del NaCl = 786,8 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{NaCl}) = ? ?$$

- 411,1 kJul/mol

-
- 411,1 kJul/mol
-
- 286,5 kJul/mol
-
- 1162,5 kJul/mol
-
- 289,8 kJul/mol
-
- 759,9 kJul/mol
-
- 638,6 kJul/mol

NaCl - Entalpía de formación del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 85,8 kCal/mol

Energía reticular del NaCl = 185,9 kCal/mol

$$\Delta H_f (\text{NaCl}) = ? ?$$

-
- 98,2 kCal/mol
-
- 98,2 kCal/mol

-
- 73,4 kCal/mol
-
- 273,6 kCal/mol
-
- 69,2 kCal/mol
-
- 184,0 kCal/mol
-
- 155,0 kCal/mol

NaF - Afinidad electrónica del Flúor - NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 kJul/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 kJul/mol

$$AE_{(F)} = ? ?$$

-
- 328,0 kJul/mol
-
- 328,0 kJul/mol
-
- 2183,4 kJul/mol

-
- 819,2 kJul/mol
-
- 406,9 kJul/mol
-
- 164,0 kJul/mol
-
- 203,5 kJul/mol

NaF - Energía reticular del NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 kJul/mol

$$U_r(\text{NaF}) = ? ?$$

-
- 927,7 kJul/mol
-
- 927,7 kJul/mol
-
- 1583,7 kJul/mol
-
- 219,5 kJul/mol

-
- 1006,6 kJul/mol
- 599,7 kJul/mol
- 678,6 kJul/mol

NaF - Entalpía de formación del NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 kJul/mol

$$\Delta H_f(\text{NaF}) = ? ?$$

- 573,6 kJul/mol
- 573,6 kJul/mol
- 82,4 kJul/mol
- 1281,8 kJul/mol
- 494,7 kJul/mol

-
- 901,6 kJul/mol
-
- 822,7 kJul/mol

NaI - Afinidad electrónica del Yodo - NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaI = 288,4 kJul/mol

Energía reticular del NaI = 703 kJul/mol

$AE_{(I)} = ? ?$

- 295,4 kJul/mol
-
- 295,4 kJul/mol
-
- 1701,4 kJul/mol
-
- 281,4 kJul/mol
-
- 402,2 kJul/mol
-
- 147,7 kJul/mol

○

-201,1 kJ/mol

Profesor:

Rafael Aguado Bernal

Química Inorgánica

NaI - Energía reticular del NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular NaI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaI = 288,4 kJul/mol

$U_r(\text{NaI}) = ? ?$

-703,0 kJul/mol

703,0 kJul/mol

-1293,8 kJul/mol

-126,2 kJul/mol

-809,8 kJul/mol

-407,6 kJul/mol

-514,4 kJul/mol

NaI - Entalpía de formación del NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del NaI = 703 kJ/mol

$$\Delta H_f(\text{NaI}) = ? ?$$

-288,4 kJ/mol

288,4 kJ/mol

302,4 kJ/mol

1117,6 kJ/mol

-181,6 kJ/mol

-583,8 kJ/mol

-477,0 kJ/mol

RbBr - Afinidad electrónica del Bromo - RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJul/mol

Entalpía de formación del RbBr = 385,9 kJul/mol

Energía reticular del RbBr = 661 kJul/mol

$AE_{(Br)} = ? ?$

-322,0 kJul/mol

322,0 kJul/mol

-1644,0 kJul/mol

449,8 kJul/mol

-418,7 kJul/mol

-161,0 kJul/mol

-209,4 kJul/mol

-306,5 kJul/mol

-337,5 kJul/mol

RbBr - Energía reticular del RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del RbBr = 385,9 kJ/mol

$$U_r(\text{KBr}) = ? ?$$

-661,0 kJ/mol

661,0 kJ/mol

-1305,0 kJ/mol

110,8 kJ/mol

-757,7 kJ/mol

-339,0 kJ/mol

-435,7 kJ/mol

-645,5 kJul/mol

-676,5 kJul/mol

RbBr - Entalpía de formación del RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del RbBr = 661 kJul/mol

$\Delta H_f (\text{RbBr}) = ? ?$

-385,9 kJul/mol

385,9 kJul/mol

258,1 kJul/mol

936,1 kJul/mol

-289,2 kJul/mol

-707,9 kJul/mol

-
- 611,2 kJul/mol
-
- 401,4 kJul/mol
-
- 370,4 kJul/mol

RbCl - Afinidad electrónica del Cloro - RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Entalpía de formación del RbCl = 430,5 kJul/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJul/mol

$$AE_{(Cl)} = ??$$

-
- 348,8 kJul/mol
-
- 348,8 kJul/mol
-
- 1724,6 kJul/mol
-
- 512,2 kJul/mol
-
- 470,1 kJul/mol

-
- 174,4 kJul/mol
-
- 235,1 kJul/mol

RbCl - Energía reticular del RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del RbCl = 430,5 kJul/mol

$$U_r(\text{RbCl}) = ? ?$$

-
- 687,9 kJul/mol
-
- 687,9 kJul/mol
-
- 1385,5 kJul/mol
-
- 173,1 kJul/mol
-
- 809,2 kJul/mol
-
- 339,1 kJul/mol

○

-460,4 kJ/mol

Profesor:

Rafael Aguado Bernal

Química Inorgánica

RbCl - Entalpía de formación del RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJ/mol

$$\Delta H_f (\text{RbCl}) = ? ?$$

-430,5 kJ/mol

430,5 kJ/mol

267,1 kJ/mol

945,3 kJ/mol

-309,2 kJ/mol

-779,3 kJ/mol

-658,0 kJ/mol

RbF - Afinidad electrónica del Flúor - RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Entalpía de formación del RbF = 553,1 kJul/mol

Energía reticular del RbF = 788,9 kJul/mol

AE (F) = ? ?

-328,0 kJul/mol

328,0 kJul/mol

-1905,8 kJul/mol

778,2 kJul/mol

-406,9 kJul/mol

-164,0 kJul/mol

-203,5 kJul/mol

RbF - Afinidad electrónica del Flúor - RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Entalpía de formación del RbF = 131,9 kCal/mol

Energía reticular del RbF = 181,6 kCal/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

-84,1 kCal/mol

84,1 kCal/mol

-447,3 kCal/mol

179,7 kCal/mol

-103,2 kCal/mol

-42,1 kCal/mol

-51,6 kCal/mol

RbF - Energía reticular del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del RbF = 553,1 kJul/mol

$$U_r(\text{RbF}) = ? ?$$

- 788,9 kJul/mol
- 788,9 kJul/mol
- 1444,9 kJul/mol
- 317,3 kJul/mol
- 867,8 kJul/mol
- 460,9 kJul/mol
- 539,8 kJul/mol

RbF - Energía reticular del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 84,1 kCal/mol

Entalpía de formación del RbF = 131,9 kCal/mol

$U_r(\text{RbF}) = ? ?$

- 181,6 kCal/mol
- 181,6 kCal/mol
- 349,8 kCal/mol
- 82,2 kCal/mol
- 200,7 kCal/mol
- 97,5 kCal/mol
- 116,6 kCal/mol

RbF - Entalpía de formación del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del RbF = 788,9 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{RbF}) = ? ?$$

- 553,1 kJul/mol
- 553,1 kJul/mol
- 102,9 kJul/mol
- 1024,7 kJul/mol
- 474,2 kJul/mol
- 881,1 kJul/mol
- 802,2 kJul/mol

RbF - Entalpía de formación del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 84,1 kCal/mol

Energía reticular del RbF = 181,6 kCal/mol

$$\Delta H_f (\text{RbF}) = ? ?$$

-
- 131,9 kCal/mol
- 131,9 kCal/mol
- 36,3 kCal/mol
- 231,3 kCal/mol
- 112,8 kCal/mol
- 216,0 kCal/mol
- 196,9 kCal/mol

RbI - Afinidad electrónica del Yodo - RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Entalpía de formación del RbI = 328,7 kJul/mol

Energía reticular del RbI = 625 kJul/mol

$$AE_{(I)} = ? ?$$

-
- 295,4 kJul/mol

-
- 295,4 kJul/mol
-
- 1545,4 kJul/mol
-
- 362,0 kJul/mol
-
- 402,2 kJul/mol
-
- 147,7 kJul/mol
-
- 201,1 kJul/mol

RbI - Energía reticular del RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del RbI = 328,7 kJul/mol

$$U_r(\text{RbI}) = ? ?$$

-
- 625,0 kJul/mol
-
- 625,0 kJul/mol

-
- 1215,8 kJul/mol
-
- 32,4 kJul/mol
-
- 731,8 kJul/mol
-
- 329,6 kJul/mol
-
- 436,4 kJul/mol

RbI - Entalpía de formación del RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del RbI = 625 kJul/mol

$$\Delta H_f (\text{RbI}) = ? ?$$

-
- 328,7 kJul/mol
-
- 328,7 kJul/mol
-
- 262,1 kJul/mol

-
- 921,3 kJul/mol
-
- 221,9 kJul/mol
-
- 624,1 kJul/mol
-
- 517,3 kJul/mol

CaF₂ - Afinidad electrónica del Flúor - CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF₂ = 723 kJul/mol

Energía reticular del CaF₂ = 795 kJul/mol

$$AE_{(F)} = ? ?$$

Respuesta

CaF₂ - Energía reticular del CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CaF₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 335 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF_2 = 723 kJul/mol

Respuesta

CaF₂ - Entalpía de formación del CaF₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CaF_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 335 kJul/mol

Energía reticular del CaF_2 = 795 kJul/mol

Respuesta

CsBr - Afinidad electrónica del Bromo - CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsBr = 391,9 kJul/mol

Energía reticular del CsBr = 635 kJul/mol

Respuesta

CsBr - Energía reticular del CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del CsBr = 391,9 kJ/mol

Respuesta

CsBr - Entalpía de formación del CsBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Energía reticular del CsBr = 635 kJ/mol

Respuesta

CsCl - Afinidad electrónica del Cloro - CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsCl = 442,8 kJul/mol

Energía reticular del CsCl = 668,2 kJul/mol

Respuesta

CsCl - Energía reticular del CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del CsCl = 442,8 kJul/mol

Respuesta

CsCl - Entalpía de formación del CsCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del CsCl = 668,2 kJul/mol

Respuesta

CsF - Afinidad electrónica del Flúor - CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsF = 554,7 kJul/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJul/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

Respuesta

CsF - Energía reticular del CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del CsF = 554,7 kJul/mol

Respuesta

CsF - Entalpía de formación del CsF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJul/mol

Respuesta

CsI - Afinidad electrónica del Yodo - CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Entalpía de formación del CsI = 337,7 kJul/mol

Energía reticular del CsI = 602 kJul/mol

Respuesta

CsI - Energía reticular del CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CsI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del CsI = 337,7 kJul/mol

Respuesta

CsI - Entalpía de formación del CsI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CsI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cesio = 77,6 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Cesio = 375,3 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del CsI = 602 kJ/mol

Respuesta

CuCl - Afinidad electrónica del Cloro - CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl = 114,5 kJ/mol

Energía reticular del CuCl = 973 kJ/mol

Respuesta

CuCl - Energía reticular del CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CuCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl = 114,5 kJul/mol

Respuesta

CuCl - Entalpía de formación del CuCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CuCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJul/mol

Energía reticular del CuCl = 973 kJul/mol

Respuesta

CuCl₂ - Afinidad electrónica del Cloro - CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJul/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJul/mol

Entalpía de formación del CuCl₂ = 181 kJul/mol

Energía reticular del CuCl₂ = 2772 kJul/mol

Respuesta

CuCl₂ - Energía reticular del CuCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del CuCl_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Entalpía de formación del CuCl_2 = 181 kJ/mol

Respuesta

CuCl_2 - Entalpía de formación del CuCl_2

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del CuCl_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Cobre = 338 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Cobre = 746 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Cobre = 1958 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 349 kJ/mol

Energía reticular del CuCl_2 = 2772 kJ/mol

Respuesta

KBr - Afinidad electrónica del Bromo - KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KBr = 393,8 kJul/mol

Energía reticular del KBr = 691,6 kJul/mol

Respuesta

KBr - Energía reticular del KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del KBr = 393,8 kJul/mol

Respuesta

KBr - Entalpía de formación del KBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del KBr = 691,6 kJul/mol

Respuesta

KCl - Afinidad electrónica del Cloro - KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KCl = 436,7 kJul/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJul/mol

Respuesta

KCl - Energía reticular del KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del KCl = 436,7 kJul/mol

Respuesta

KCl - Entalpía de formación del KCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJul/mol

Respuesta

KF - Afinidad electrónica del Flúor - KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KF = 567,4 kJul/mol

Energía reticular del KF = 825,9 kJul/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

Respuesta

KF - Energía reticular del KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del KF = 567,4 kJul/mol

Respuesta

KF - Entalpía de formación del KF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Energía reticular del KF = 825,9 kJ/mol

Respuesta

KI - Afinidad electrónica del Yodo - KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJ/mol

Entalpía de formación del KI = 327,9 kJ/mol

Energía reticular del KI = 646,9 kJ/mol

Respuesta

KI - Energía reticular del KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del KI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del KI = 327,9 kJul/mol

Respuesta

KI - Entalpía de formación del KI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del KI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Potasio = 89,2 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Potasio = 418,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del KI = 646,9 kJul/mol

Respuesta

LiBr - Afinidad electrónica del Bromo - LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Entalpía de formación del LiBr = 347,4 kJ/mol

Energía reticular del LiBr = 818,8 kJ/mol

Respuesta

LiBr - Energía reticular del LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del LiBr = 347,4 kJ/mol

Respuesta

LiBr - Entalpía de formación del LiBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJul/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del LiBr = 818,8 kJul/mol

Respuesta

LiCl - Afinidad electrónica del Cloro - LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Entalpía de formación del LiCl = 408,3 kJul/mol

Energía reticular del LiCl = 862 kJul/mol

Respuesta

LiCl - Energía reticular del LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del LiCl = 408,3 kJul/mol

Respuesta

LiCl - Entalpía de formación del LiCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Energía reticular del LiCl = 862 kJ/mol

Respuesta

LiF - Afinidad electrónica del Flúor - LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Entalpía de formación del LiF = 616,9 kJ/mol

Energía reticular del LiF = 1049 kJ/mol

$$AE_{(F)} = ? ?$$

Respuesta

LiF - Energía reticular del LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del LiF = 616,9 kJul/mol

Respuesta

LiF - Entalpía de formación del LiF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del LiF = 1049 kJul/mol

Respuesta

LiI - Afinidad electrónica del Yodo - LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Entalpía de formación del LiI = 270,1 kJ/mol

Energía reticular del LiI = 762,7 kJ/mol

Respuesta

LiI - Energía reticular del LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del LiI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Entalpía de formación del LiI = 270,1 kJ/mol

Respuesta

LiI - Entalpía de formación del LiI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del LiI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Litio = 160,7 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Litio = 520,5 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del LiI = 762,7 kJ/mol

Respuesta

MgBr₂ - Afinidad electrónica del Bromo - MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Entalpía de formación del MgBr₂ = 503,6 kJ/mol

Energía reticular del MgBr₂ = 2421 kJ/mol

Respuesta

MgBr₂ - Energía reticular del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del MgBr₂ = 503,6 kJ/mol

Respuesta

MgBr₂ - Entalpía de formación del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgBr₂ en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de Vaporización del Bromo = 31 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Energía reticular del MgBr₂ = 2421 kJ/mol

Respuesta

MgCl₂ - Afinidad electrónica del Cloro - MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJ/mol

Entalpía de formación del MgCl₂ = 641 kJ/mol

Energía reticular del MgCl₂ = 2526 kJ/mol

Respuesta

MgCl₂ - Energía reticular del MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del MgCl_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348 kJ/mol

Entalpía de formación del MgCl_2 = 641 kJ/mol

Respuesta

MgCl₂ - Entalpía de formación del MgCl₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgCl_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 244 kJ/mol

1^{er} Potencial de Ionización del Magnesio = 738 kJ/mol

2^o Potencial de Ionización del Magnesio = 1451 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348 kJ/mol

Energía reticular del MgCl_2 = 2526 kJ/mol

Respuesta

MgO - Afinidad electrónica del Oxígeno - MgO

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Oxígeno en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Magnesio = 148 kJ/mol

Entalpía de disociación del Oxígeno = 498 kJ/mol

Potencial de Ionización del Magnesio = 2189 kJ/mol

Entalpía de formación del MgO = 548 kJ/mol

Energía reticular del MgO = 3791 kJ/mol

Respuesta

NaBr - Afinidad electrónica del Bromo - NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Entalpía de formación del NaBr = 361,8 kJ/mol

Energía reticular del NaBr = 755,2 kJ/mol

Respuesta

NaBr - Energía reticular del NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del NaBr = 361,8 kJ/mol

Respuesta

NaBr - Entalpía de formación del NaBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Energía reticular del NaBr = 755,2 kJ/mol

Respuesta

NaCl - Afinidad electrónica del Cloro - NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaCl = 411,1 kJul/mol

Energía reticular del NaCl = 786,8 kJul/mol

Respuesta

NaCl - Afinidad electrónica del Cloro - NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Entalpía de formación del NaCl = 98,2 kCal/mol

Energía reticular del NaCl = 185,9 kCal/mol

Respuesta

NaCl - Energía reticular del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Entalpía de formación del NaCl = 411,1 kJul/mol

Respuesta

NaCl - Energía reticular del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 85,8 kCal/mol

Entalpía de formación del NaCl = 98,2 kCal/mol

Respuesta

NaCl - Entalpía de formación del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del NaCl = 786,8 kJul/mol

Respuesta

NaCl - Entalpía de formación del NaCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 26 kCal/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 58 kCal/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 118,5 kCal/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 85,8 kCal/mol

Energía reticular del NaCl = 185,9 kCal/mol

Respuesta

NaF - Afinidad electrónica del Flúor - NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJul/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 kJul/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 kJul/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

Respuesta

NaF - Energía reticular del NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del NaF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 kJ/mol

Respuesta

NaF - Entalpía de formación del NaF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJ/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 kJ/mol

Respuesta

NaI - Afinidad electrónica del Yodo - NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Entalpía de formación del NaI = 288,4 kJ/mol

Energía reticular del NaI = 703 kJ/mol

Respuesta

NaI - Energía reticular del NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular NaI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Entalpía de formación del NaI = 288,4 kJ/mol

Respuesta

NaI - Entalpía de formación del NaI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del NaI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Sodio = 107,8 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Sodio = 495,4 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del NaI = 703 kJ/mol

Respuesta

RbBr - Afinidad electrónica del Bromo - RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Bromo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJ/mol

Entalpía de formación del RbBr = 385,9 kJ/mol

Energía reticular del RbBr = 661 kJ/mol

Respuesta

RbBr - Energía reticular del RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Entalpía de formación del RbBr = 385,9 kJ/mol

Respuesta

RbBr - Entalpía de formación del RbBr

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbBr en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de vaporización del Bromo = 31,0 kJ/mol

Entalpía de disociación del Bromo = 193,4 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,9 kJ/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJ/mol

Energía reticular del RbBr = 661 kJ/mol

Respuesta

RbCl - Afinidad electrónica del Cloro - RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Cloro en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Entalpía de formación del RbCl = 430,5 kJ/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJ/mol

Respuesta

RbCl - Energía reticular del RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Entalpía de formación del RbCl = 430,5 kJ/mol

Respuesta

RbCl - Entalpía de formación del RbCl

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbCl en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 242,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJ/mol

Respuesta

RbF - Afinidad electrónica del Flúor - RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Entalpía de formación del RbF = 553,1 kJ/mol

Energía reticular del RbF = 788,9 kJ/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

Respuesta

RbF - Afinidad electrónica del Flúor - RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Flúor en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Entalpía de formación del RbF = 131,9 kCal/mol

Energía reticular del RbF = 181,6 kCal/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

Respuesta

RbF - Energía reticular del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del RbF = 553,1 kJul/mol

Respuesta

RbF - Energía reticular del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 84,1 kCal/mol

Entalpía de formación del RbF = 131,9 kCal/mol

Respuesta

RbF - Entalpía de formación del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 157,8 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 328 kJul/mol

Energía reticular del RbF = 788,9 kJul/mol

Respuesta

RbF - Entalpía de formación del RbF

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbF en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 18,6 kCal/mol

Entalpía de disociación del Flúor = 38,2 kCal/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 96,1 kCal/mol

Afinidad electrónica del Flúor = 84,1 kCal/mol

Energía reticular del RbF = 181,6 kCal/mol

Respuesta

RbI - Afinidad electrónica del Yodo - RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Afinidad electrónica del Yodo en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJul/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJul/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJul/mol

Entalpía de formación del RbI = 328,7 kJ/mol

Energía reticular del RbI = 625 kJ/mol

Respuesta

RbI - Energía reticular del RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Energía reticular del RbI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Entalpía de formación del RbI = 328,7 kJ/mol

Respuesta

RbI - Entalpía de formación del RbI

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del RbI en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Rubidio = 82 kJ/mol

Entalpía de disociación del Yodo = 213,6 kJ/mol

Potencial de Ionización del Rubidio = 402,6 kJ/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Energía reticular del RbI = 625 kJ/mol

Respuesta

Enviar consulta