

1-x - CaF₂ - Afinidad electrónica del Fluor - CaF₂

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

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Fluor = 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 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

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

–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

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 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

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

–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

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 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

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

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

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

–2421,0 kJul/mol

2421,0 kJul/mol

–3709,0 kJul/mol

–1413,8 kJul/mol

–2324,3 kJul/mol

–2743,0 kJul/mol

–2646,3 kJul/mol

–2390,0 kJul/mol

–2405,5 kJul/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 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

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 Fluor - NaF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 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 Fluor - CaF₂

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

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Fluor = 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 Fluor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Fluor = 335 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF_2 = 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 CaF_2 en base a los siguientes datos:

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Fluor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Fluor = 335 kJul/mol

Energía reticular del CaF_2 = 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 Fluor - CsF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 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 kJul/mol

-203,5 kJul/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 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

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

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

–758,5 kJul/mol

758,5 kJul/mol

–1414,5 kJul/mol

350,9 kJul/mol

–837,4 kJul/mol

–430,5 kJul/mol

–509,4 kJul/mol

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJul/mol

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

–554,7 kJul/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 kJ/mol

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

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

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

Energía reticular del CsI = 602 kJ/mol

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

-295,4 kJ/mol

295,4 kJ/mol

-1499,4 kJ/mol

380,0 kJ/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 kJul/mol

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del CsI = 602 kJul/mol

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

–337,7 kJul/mol

337,7 kJul/mol

253,1 kJul/mol

866,3 kJul/mol

–230,9 kJul/mol

–633,1 kJul/mol

–526,3 kJul/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 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

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

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

Energía reticular del CuCl = 973 kJul/mol

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

-349,0 kJul/mol

349,0 kJul/mol

-2295,0 kJul/mol

-120,0 kJul/mol

-472,5 kJul/mol

-174,5 kJul/mol

-236,3 kJul/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 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

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

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

–973,0 kJul/mol

973,0 kJul/mol

–1671,0 kJul/mol

–744,0 kJul/mol

–1096,5 kJul/mol

–624,0 kJul/mol

–747,5 kJul/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 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

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

–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 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

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

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

–691,6 kJul/mol

691,6 kJul/mol

–1335,6 kJul/mol

96,0 kJul/mol

–788,3 kJul/mol

–369,6 kJul/mol

–466,3 kJul/mol

–676,1 kJul/mol

–707,1 kJul/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 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

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 kJ/mol

260,9 kJ/mol

996,9 kJ/mol

-315,4 kJ/mol

-785,5 kJ/mol

-664,2 kJ/mol

KF - Afinidad electrónica del Fluor - KF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 157,8 kJ/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 kJul/mol

–164,0 kJul/mol

–203,5 kJul/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 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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

$$U_r(KI) = ? ?$$

–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

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

-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 kJul/mol

Energía reticular del LiCl = 862 kJul/mol

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

–348,8 kJul/mol

348,8 kJul/mol

–2072,8 kJul/mol

467,8 kJul/mol

–470,1 kJul/mol

–174,4 kJul/mol

–235,1 kJul/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 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

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

–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 kJul/mol

408,3 kJul/mol

289,3 kJul/mol

1315,7 kJul/mol

–287,0 kJul/mol

–757,1 kJul/mol

–635,8 kJul/mol

LiF - Afinidad electrónica del Fluor - LiF

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

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

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

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

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

Energía reticular del LiF = 1049 kJul/mol

$AE_{(F)} = ? ?$

-328,0 kJul/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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 $\text{MgBr}_2 = 2421 \text{ kJ/mol}$

$\text{AE}_{(\text{Br})} = ? ?$

-322,0 kJ/mol

322,0 kJ/mol

-2743,0 kJ/mol

181,6 kJ/mol

-273,7 kJ/mol

-644,0 kJ/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 MgBr_2 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 $\text{MgBr}_2 = 503,6 \text{ kJ/mol}$

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

-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 MgBr_2 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 $\text{MgBr}_2 = 2421 \text{ kJ/mol}$

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

–503,6 kJ/mol

503,6 kJ/mol

784,4 kJ/mol

4338,4 kJ/mol

–600,3 kJ/mol

–181,6 kJ/mol

–278,3 kJ/mol

–534,6 kJ/mol

–519,1 kJ/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 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 $\text{MgCl}_2 = 641 \text{ kJ/mol}$

Energía reticular del $\text{MgCl}_2 = 2526 \text{ kJ/mol}$

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

−348,0 kJ/mol

348,0 kJ/mol

−2874,0 kJ/mol

−293,0 kJ/mol

−287,0 kJ/mol

−696,0 kJ/mol

−574,0 kJ/mol

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 $\text{MgCl}_2 = 641 \text{ kJ/mol}$

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

−2526,0 kJ/mol

2526,0 kJul/mol

–3918,0 kJul/mol

–1244,0 kJul/mol

–2404,0 kJul/mol

–2874,0 kJul/mol

–2752,0 kJul/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 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

Energía reticular del MgCl₂ = 2526 kJul/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 kJul/mol

-1832,4 kJul/mol

401,6 kJul/mol

-418,7 kJul/mol

-161,0 kJul/mol

-209,4 kJul/mol

–306,5 kJul/mol

–337,5 kJul/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 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

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

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

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

–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 = 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 - 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 kJ/mol

-1484,4 kJ/mol

-35,4 kJ/mol

-908,1 kJ/mol

-438,0 kJ/mol

-559,3 kJ/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 kJ/mol

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

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

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Energía reticular del NaCl = 786,8 kJ/mol

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

-411,1 kJ/mol

411,1 kJ/mol

286,5 kJ/mol

1162,5 kJ/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 Fluor - NaF

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

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

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 kJul/mol

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 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

Energía reticular del NaI = 703 kJul/mol

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

–288,4 kJul/mol

288,4 kJul/mol

302,4 kJul/mol

1117,6 kJul/mol

–181,6 kJul/mol

–583,8 kJul/mol

–477,0 kJul/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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 kJul/mol

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

Energía reticular del RbBr = 661 kJul/mol

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

–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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

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

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

–661,0 kJul/mol

661,0 kJul/mol

–1305,0 kJul/mol

110,8 kJul/mol

–757,7 kJul/mol

–339,0 kJul/mol

–435,7 kJul/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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 kJul/mol

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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJul/mol

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

−430,5 kJul/mol

430,5 kJul/mol

267,1 kJul/mol

945,3 kJul/mol

-309,2 kJul/mol

-779,3 kJul/mol

-658,0 kJul/mol

RbF - Afinidad electrónica del Fluor - RbF

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

Entalpía de sublimación del Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Fluor - RbF

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

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

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Rubideo = 18,6 kCal/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 - 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 - 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 Rubideo = 18,6 kCal/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

Potencial de Ionización del Rubideo = 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 Fluor - CaF2

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

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Fluor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF_2 = 723 kJul/mol

Energía reticular del CaF_2 = 795 kJul/mol

CaF₂ - Energía reticular del CaF₂

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

Entalpía de sublimación del Calcio = 201 kJul/mol

Entalpía de disociación del Fluor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Fluor = 335 kJul/mol

Entalpía de formación del CaF_2 = 723 kJul/mol

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 Fluor = 158 kJul/mol

Potencial de Ionización del Calcio = 383 kJul/mol

Afinidad electrónica del Fluor = 335 kJul/mol

Energía reticular del CaF_2 = 795 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 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

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

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

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

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

CsF - Afinidad electrónica del Fluor - CsF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 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

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

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

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Energía reticular del CsF = 758,5 kJul/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 kJ/mol

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

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

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

Energía reticular del CsI = 602 kJ/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 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

Entalpía de formación del CsI = 337,7 kJ/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 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

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 kJul/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJul/mol

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

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

Energía reticular del CuCl = 973 kJul/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 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

Entalpía de formación del CuCl = 114,5 kJul/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 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

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 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

Entalpía de formación del CuCl₂ = 181 kJ/mol

Energía reticular del CuCl₂ = 2772 kJ/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 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

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 kJ/mol

Entalpía de disociación del Cloro = 247 kJ/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 CuCl_2 = 2772 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

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

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

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

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

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 kJ/mol

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

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

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJ/mol

Energía reticular del KCl = 716,8 kJ/mol

KF - Afinidad electrónica del Fluor - KF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 157,8 kJ/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

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 Fluor = 157,8 kJ/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJ/mol

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

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJ/mol

Energía reticular del KF = 825,9 kJ/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 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

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 kJ/mol

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

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJ/mol

Entalpía de formación del KI = 327,9 kJ/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

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

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

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

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

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

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

LiF - Afinidad electrónica del Fluor - LiF

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

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

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

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

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

Energía reticular del LiF = 1049 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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del LiF = 616,9 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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Energía reticular del LiF = 1049 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

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

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

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

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 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

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del MgBr_2 = 503,6 kJul/mol

MgBr₂ - Entalpía de formación del MgBr₂

Plantear un ciclo termodinámico de Born-Haber y utilizarlo para calcular la Entalpía de formación del MgBr_2 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 MgBr_2 = 2421 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 MgCl_2 = 641 kJul/mol

Energía reticular del MgCl_2 = 2526 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

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 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

Energía reticular del MgCl₂ = 2526 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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

NaF - Afinidad electrónica del Fluor - NaF

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

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

Entalpía de disociación del Fluor = 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

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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del NaF = 573,6 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 Fluor = 157,8 kJul/mol

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Energía reticular del NaF = 927,7 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

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

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 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

Energía reticular del NaI = 703 kJul/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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 kJul/mol

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

Energía reticular del RbBr = 661 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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Entalpía de formación del RbBr = 385,9 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 Rubideo = 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 Rubideo = 402,6 kJul/mol

Afinidad electrónica del Bromo = 322 kJul/mol

Energía reticular del RbBr = 661 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

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

Energía reticular del RbCl = 687,9 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

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

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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Cloro = 348,8 kJul/mol

Energía reticular del RbCl = 687,9 kJul/mol

RbF - Afinidad electrónica del Fluor - RbF

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

Entalpía de sublimación del Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

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

Energía reticular del RbF = 788,9 kJul/mol

RbF - Afinidad electrónica del Fluor - RbF

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

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

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

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

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

Energía reticular del RbF = 181,6 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Entalpía de formación del RbF = 553,1 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 Rubideo = 18,6 kCal/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 84,1 kCal/mol

Entalpía de formación del RbF = 131,9 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 328 kJul/mol

Energía reticular del RbF = 788,9 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 Rubideo = 18,6 kCal/mol

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

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

Afinidad electrónica del Fluor = 84,1 kCal/mol

Energía reticular del RbF = 181,6 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

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

Energía reticular del RbI = 625 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Entalpía de formación del RbI = 328,7 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 Rubideo = 82 kJul/mol

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

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

Afinidad electrónica del Yodo = 295,4 kJul/mol

Energía reticular del RbI = 625 kJul/mol