

1- Calcula o valor da enerxía de disociación do $I_2(g)$ a partir dos datos seguintes:

Enerxía de rede: -647,9 kJ/mol

Entalpía de formación do $KI(s)$: -327,7 kJ/mol

Calor de sublimación do $K(s)$: 90 kJ/mol

Calor de sublimación do $I_2(s)$: 62 kJ/mol

Enerxía de ionización do $K(g)$: 418,7 kJ/mol

Afinidade electrónica do $I(g)$: -295 kJ/mol

Representa o ciclo e Born–Haber con todos os procesos que inclúe.

Tendo en conta a expresión da enerxía de rede razona se o NaBr sería máis estable ou menos estable que o KI.

2- Completa a seguinte táboa (realiza primeiro estrutura Lewis):

Composto	Pares electrónicos entorno at central			Disposición pares elec	Forma da molécula	Hibridación at central	Polar/apolar
	totais	enlazantes	non enlazantes				
AsF_3							
$AlBr_3$							
SO_2							
NO_2^-							
PCl_5							
NH_4^+							
H_2SO_4							
HCN							

Datos: H (Z=1), C (Z=6), N (Z=7), O (Z=8), F (Z=9), Al (Z=13), P (Z=15), S (Z=16), Cl (Z=17) Br (Z=35)