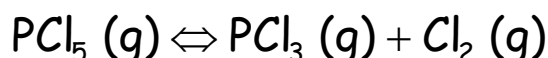


TERMOKIMIKA

Hona hemen erreakzio kimikoa:



Erantzun:

1. Orokorrean, espontaneitatearen baldintza da:
2. Orokorrean, oreka kimikoaren baldintza da:
3. Orokorrean, Gibbs energia-tenperatura grafikoaren zuzena beherantz badoa eta $(0, T_0)$ eremuan ez-espontaneo bada, honek esan nahi du:
 - a. Erreakzioa delatermikoa (exo/endo)
 - b. Entropia-aldaketa dela
4. Prozesu baten Gibbs energia-aldaketa unitate hauetan ematen da:
5. Aurreko kasuan, oreka kimikoa lortzen denean, tenperatura handitzean oreka desplazatuko dela
6. Gure erreakzio kimikoaren kasuan, estimatzen dugu erreakzioa izango dela exotermikoa / endotermikoa
7. Gure ustez erreakzioaren diagrama entalpikoak itxura hauxe du:
8. Gure erreakzioaren kasuan, estimatzen dugu sistemaren desordena handitu / gutxitu egiten dela
9. Gure erreakzioaren kasuan, estimatzen dugu entropia-aldaketa izango dela positiboa / negatiboa
10. Substantzia batek kasu honetan du entropia negatiboa:
11. Substantzia baten entropia unitate hauetan ematen da:
12. Beroaren bi forma hauek dira garrantzitsuenak:

13. Entalpia eta beroaren arteko erlazioa hauxe da:
14. Gure kasuan Q_p eta Q_v artean hauxe da erlazioa:
15. Gure kasuan Q_p eta Q_v artean hauxe da handiena:
16. Cl-Cl eta P-Cl lotura-entalpiak jakinik, honela kalkula daiteke aurreko erreakzioaren entalpia-aldaketa
17. Lotura-entalpiaren datua kasu hauetan da negatiboa:
18. Cl_2 (g) substantziaren entalpiaren balioa hauxe da:
19. PCl_3 -ren hibridazioa, forma geometrikoak, polaritatea eta indar intermolekularrak hauek dira:
20. P-ren balentzia ionikoak eta kobalenteak dira: