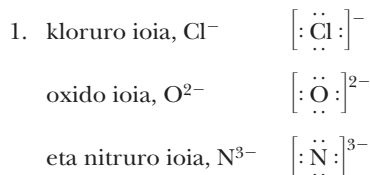


14 Lotura kimikoak

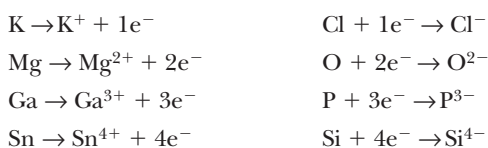
LOTURA KIMIKOAREN KONTZEPTUA



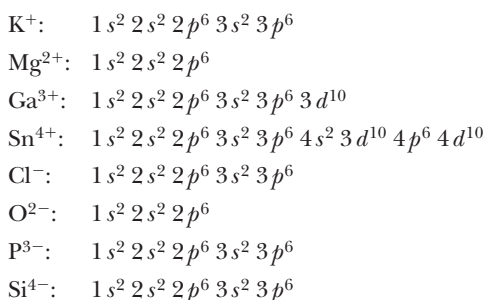
Guztiek dituzte 8 elektroi balentzia-geruzan.

LOTURA IONIKOA

2. Eraketa-erreakzioak:

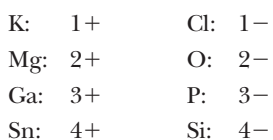


Konfigurazio elektronikoa:



Guztiek dute gas nobleen egitura.

Balentzia ionikoa:



3. Konposatu ionikoak katioien eta anioien arteko kokapen ordenatuak dira, karga positiboak eta negatiboak berdinak izateko moduan jarrita. Katioiaren eta anioiaren kargak berdinak direnean, horien arteko erlazioak 1 : 1 motakoa izan behar du, konposatua neutroa izan dadin. NaCl_2 -aren kasuan, erlazioa 1 : 2 motakoa litzateke, eta kargak, +1 eta -1.

Anioi bakoitzak katioi kopuru berbera izan behar duenez inguruan, eta katioi bakoitzak anioi kopuru berbera, ez dago NaCl_2 konposaturik, ezta K_2Br konposaturik ere.

$$\begin{array}{l} 4. \quad U(\text{KCl}) = -717,9 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1} \\ \quad \quad U(\text{RbCl}) = -692,3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1} \end{array}$$

Balio horiek ingurunearekin trukaturiko energia—kasu hauetan inguruneari emandakoa dena, negatiboak baitira— adierazten dute; hain zuzen ere, egoera gaseosoan dauden ioietatik abiatuz kristal ionikoaren mol baten eraketan trukaturiko energia.

— Konposaturik egonkorrena energia gehien askatu duena izango da; hau da, energia erretikularraren baliorik txikiena duena: potasio kloruroa, KCl .

5.

Ionizazio-energia, I,
prozesu endotermikoa

