

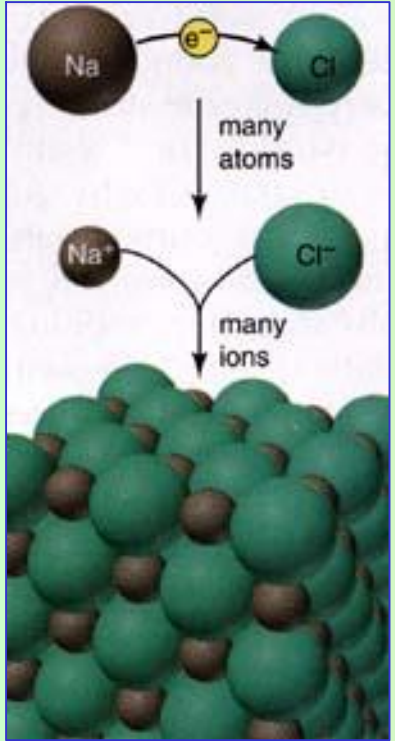


# Lotura ionikoa

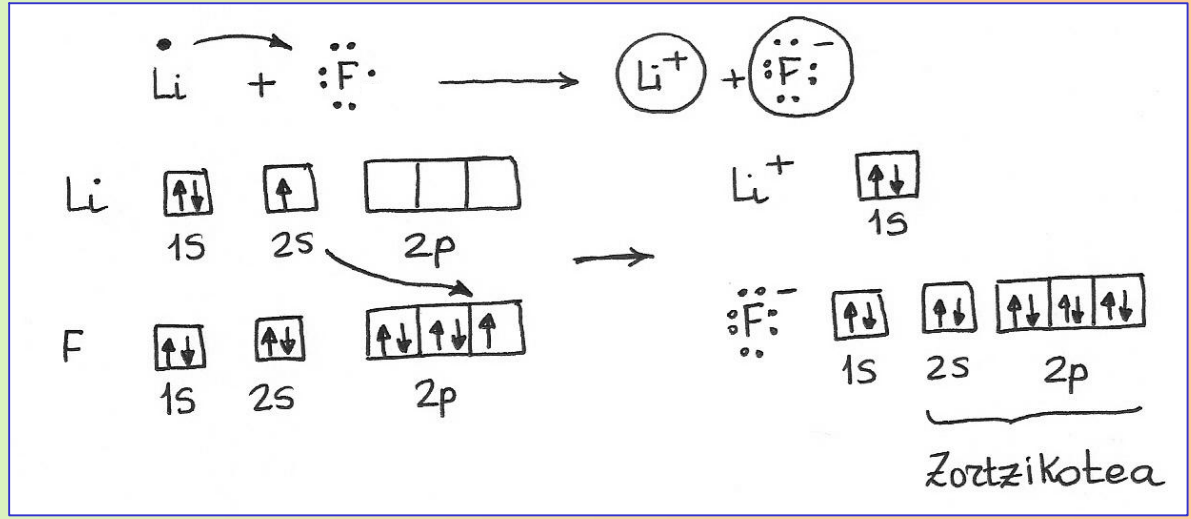
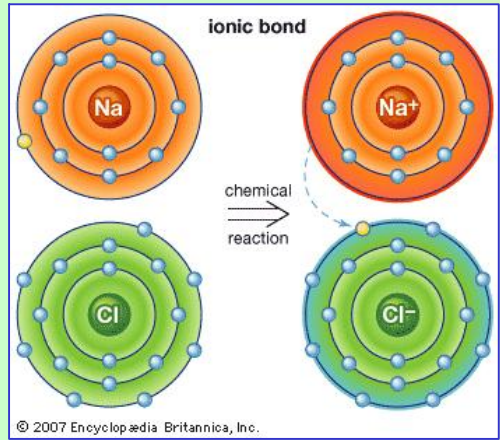
## Lotura ionikoaren eraketa

Metalek azken mailako elektroio guztiak galtzen dituzte (elektroi bat metal alkalinoek, 2 lurralkalinoek...) eta ez-metalek zortzikotea osatzeko behar dituzten elektroioak irabazten dituzte (zortzikotea osatzeko): elektroio bat halegoenok kasuan, 2 elektroio 16. taldekoek ...

Metalek galdutako elektroio-kopurua eta ez-metalek irabazitakoak berdinak izan behar dute.



pegasus.cc.ucf.edu

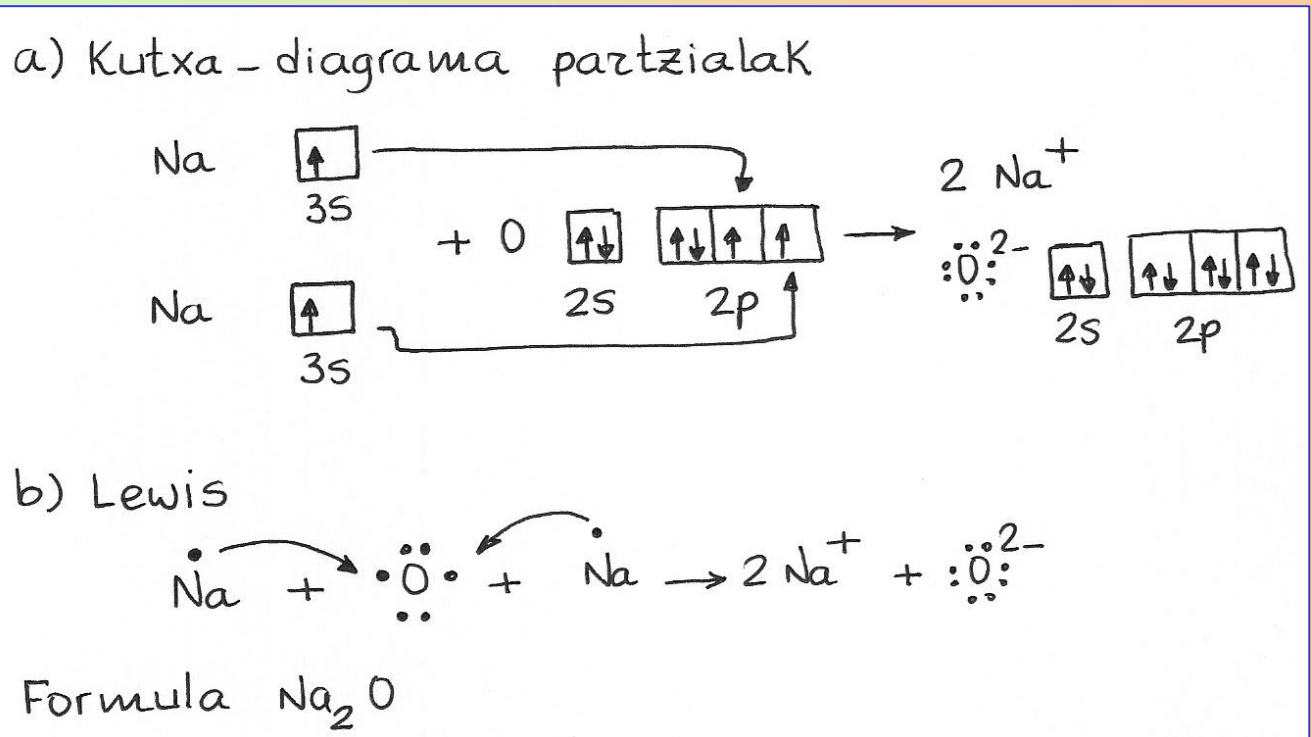


# Lotura ionikoa

## Lotura ionikoaren eraketa: ariketak

Erabili kutxa-diagrama ondoko lotura ionikoen osaketak adierazteko:

- a) Na + O
- b) K + F
- c) Ca + O
- d) Al + S



# Lotura ionikoa

$\text{Al}^{3+}$  aluminio

$\text{Be}^{2+}$  berilio

$\text{Ca}^{2+}$  kaltzio

$\text{H}^+$  hidrogeno

$\text{K}^+$  potasio

$\text{Li}^+$  litio

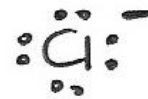
$\text{Na}^+$  sodio

$\text{Mg}^{2+}$  magnesio

Iaien  
izenak



bromuro



kloruro



fluoruro



hidruro



ioduro



nitruro



oxido

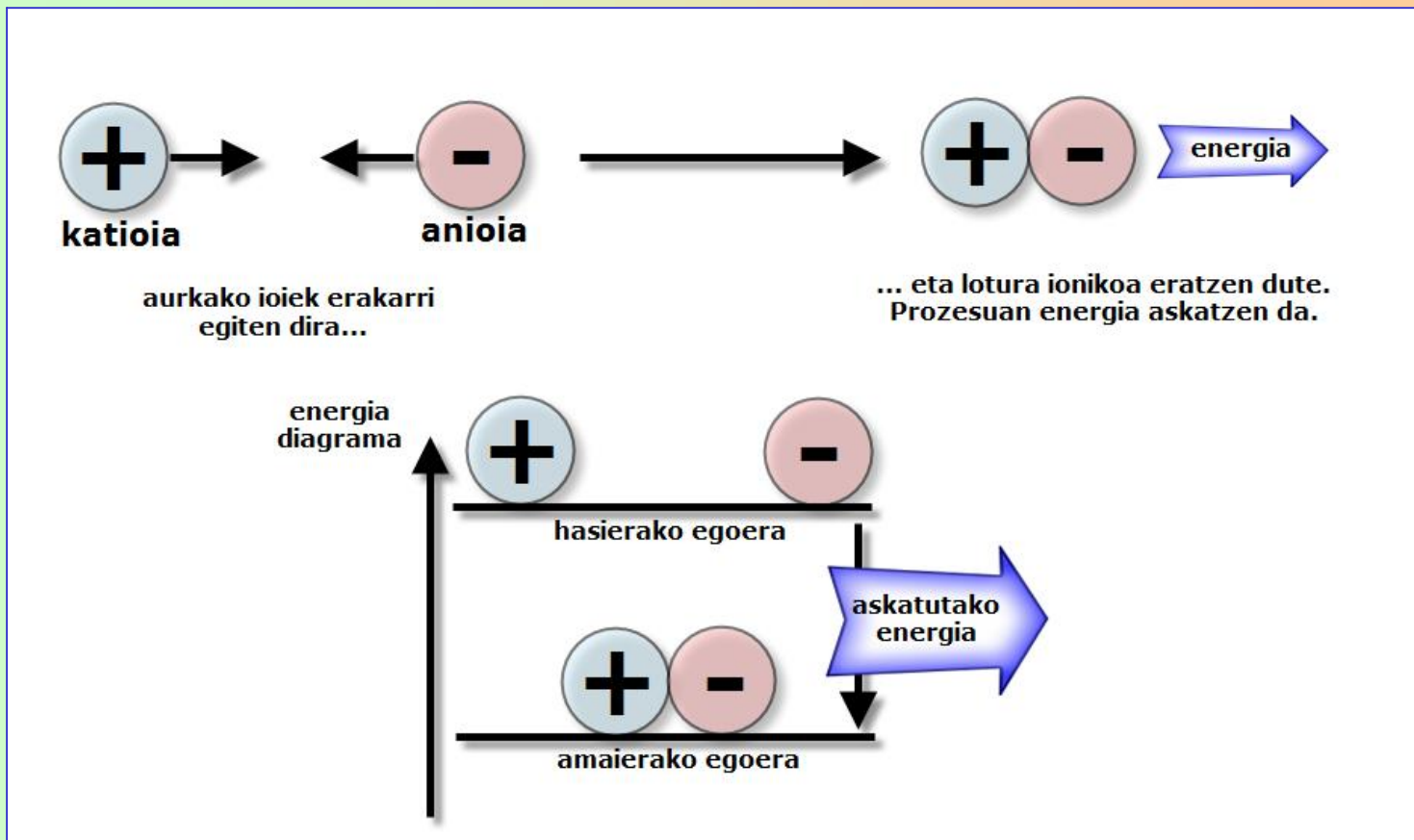


sulfuro

# Lotura ionikoa

## Lotura ioniko eraketaren energia

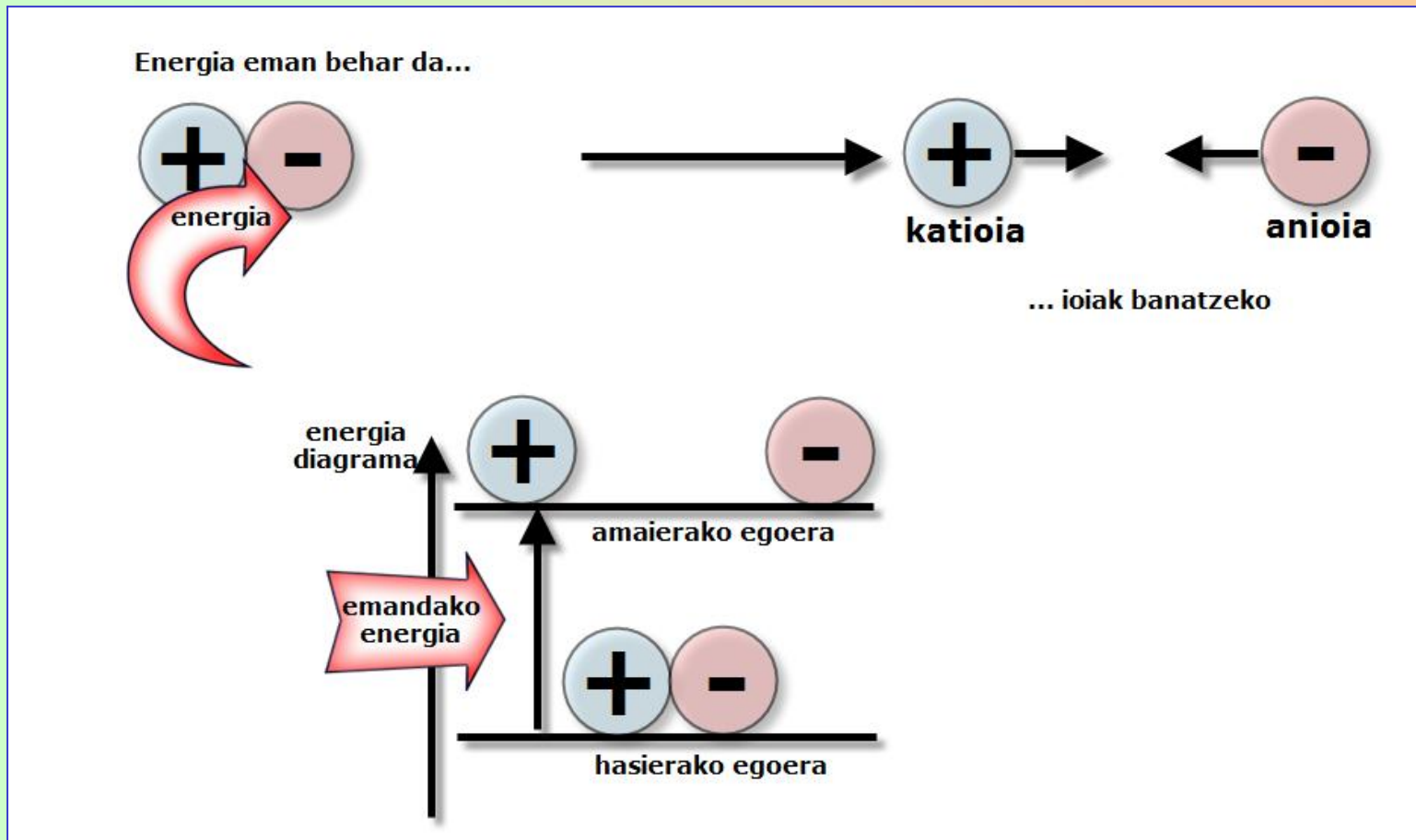
Bi aurkako karga elkartzen direnean, prozesuan energia askatu egiten da.



# Lotura ionikoa

## Lotura ioniko eraketaren energia

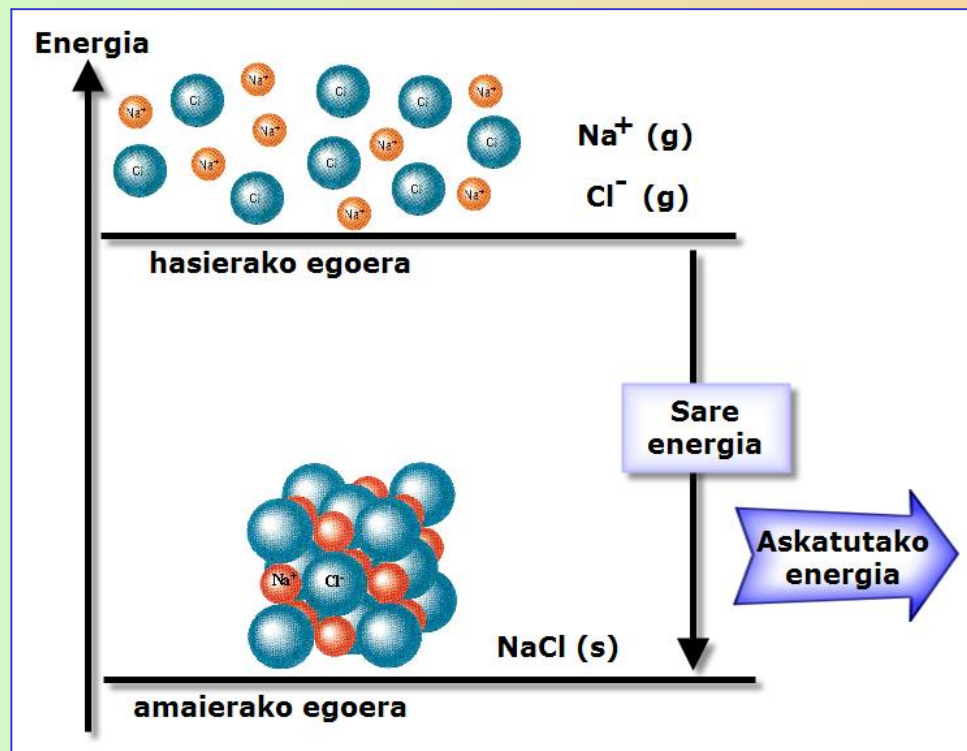
Lotura apurtzeko energia eman behar da.



# Lotura ionikoa

## Sare-energia

Sare-energia ioi gaseosok solido ionikoa eratzean askatzen duten energia da. Prozesua exotermikoa da eta askatutako energia negatiboa kontsideratzen da.



# Lotura ionikoa

## Sare-energia

Sare-energiaren balioa bi faktoreren menpe dago:

- Ioi-en karga. Zenbat eta karga handiagoa izan, energia handiagoa
- Ioi-en tamaina. Zenbat eta tamaina handiagoa, energia baxuagoa

