

## LOTURA KOBALENTEA

\*EZ-METALEN ARTEAN EMATEN DA eta HIDROGENOA horrela kontsideratzen da,  
\*Atomoek elektroioi desparekatuta partekatuko dituzte egonkortasuna lortzeko,  $8e^-$  balentzia geruzan.

**KONTUZ!!!!** metal batzuek Al, Sn, Pb... konposatu kobalenteak osatzen dituztelako.

Adib.  $BeH_2$ ;  $AlCl_3$ ;  $SnCl_2$ ;  $PbI_2$ ;  $PbCl_2$

### LOTURA KOBALENTE MOTA

1.-KOBALENTE **ATOMIKOA**: C (grafittoa eta diamantea);  $SiO_2$  (kuartzoa)

2.- KOBALENTE **MOLEKULARRAK**:

a) ELEMENTUAK EGITURA MOLEKULARRAREKIN

$Cl_2$ ;  $H_2$ ;  $O_2$ ;  $N_2$ ;  $F_2$ .

b) KONPOSATUAK

$CH_4$ ;  $CO_2$ ;  $BCl_3$ ;  $HCN$ ;  $H_2CO$ ;  $CH_3Cl$ ;  $HF$ ;  $H_2O$ ;  $NH_3$

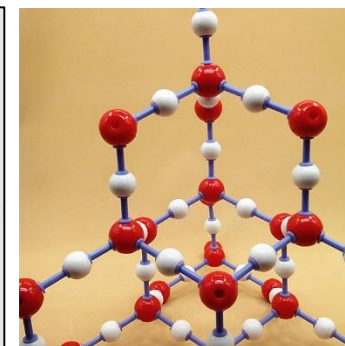
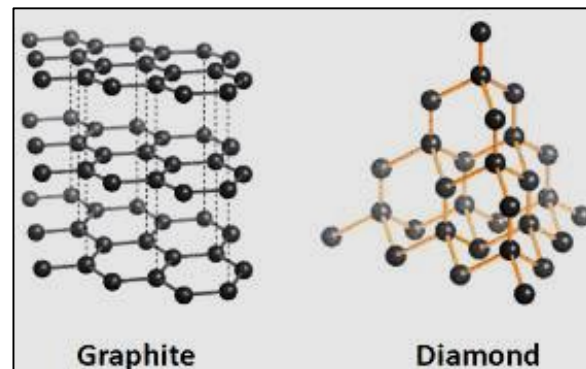
### LOTURA KOBALENTE ATOMIKOA

\*ATOMOEN ARTEKO lotura kobalentea da. Atomoek elektroioiak konpartitzen dituzte  
\*SARE KRISTALINO atomiko handiak osatzen dira eta atomoak erpinetan kokatzen dira

Ad. C (grafittoa, diamantea);  $SiO_2$  (kuartzoa)

#### **PROPIETATEAK**

- 1.-Urtze eta irakite puntuak oso altuak solidoak direlako giro temperaturan
- 2.-Ez dira eroaleak
- 3.-Ez dira ezertan disolbatzen



SILIZEA  $SiO_2$