



1. Indica quin tipus d'enllaç químic s'estableix entre els àtoms de les substàncies següents:

- a) Cl_2
- b) Al
- c) NaCl
- d) Cl_2O
- e) Na_2O
- f) C

2. Donades les substàncies següents:

Cl_2 , Al , NaCl , Cl_2O , Na_2O , C

a) Ordena-les segons el punt de fusió.

Cl_2 Al NaCl Cl_2O Na_2O C

< < < < <

b) Indica quina és la més dura.

Cl_2 Al NaCl Cl_2O Na_2O C

c) Indica quina és la més soluble en aigua

Cl_2 Al NaCl Cl_2O Na_2O C

3. Localitza els elements següents en la taula periòdica i raona quin tipus d'enllaç s'estableix quan es combinen les parelles d'àtoms següents:

- a) $\text{Cl}-\text{C}$
- b) $\text{Al}-\text{H}$
- c) $\text{Na}-\text{S}$
- d) $\text{Cu}-\text{Au}$
- e) $\text{Cl}-\text{S}$
- f) $\text{Cl}-\text{Br}$

4. Per cada parella d'àtoms dels assenyalats en l'exercici anterior, escriu la configuració de valència de cada element i construeix la fórmula de compost que en resulta:

Enllaç	Configuració capa valència element de l'esquerra.	Configuració capa valència element de la dreta	Fórmula del compost que formen.
Cl-C			--Tria de la llista--
Al-H			--Tria de la llista--
Na-S			--Tria de la llista--
Cu-Au			--Tria de la llista--
Cl-S			--Tria de la llista--
Cl-Br			--Tria de la llista--

ClC ClC₂ ClC₃ ClC₄ Cl₂C Cl₃C Cl₄C

AlH AlH₂ AlH₃ AlH₄ Al₂H Al₃H Al₄H

NaS NaS₂ NaS₃ NaS₄ Na₂S Na₃S Na₄S

CuAu CuAu₂ CuAu₃ CuAu₄ Cu₂Au Cu₃Au Cu₄Au

ClS ClS₂ ClS₃ ClS₄ Cl₂S Cl₃S Cl₄S

ClBr ClBr₂ ClBr₃ ClBr₄ Cl₂Br Cl₃Br Cl₄Br