

- 1.- a) O : $1s^2 2s^2 2p^4$
 F : $1s^2 2s^2 2p^5$
 Ne: $1s^2 2s^2 2p^6$
 Na: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 Mg: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- b) período 2, grupo 16, anfígenos
 período 2, grupo 17, halógenos
 período 2, grupo 18, gases nobles
 período 3, grupo 1, alcalinos
 período 3, grupo 2, alcalinotérreos

c) $\text{Na} < \text{Mg} < \text{O} < \text{F}$

d) $\text{Na}^+ \quad \text{Mg}^{2+} \quad \text{O}^{2-} \quad \text{F}^-$

2.- $A-B$, iónico; $A-A$, covalente y $B-B$, metálico.

- 3.- 3 (Litio): $1s^2 2s^1$
 11 (Sodio): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 19 (Potasio): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
 37 (rubidio): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

Todos ellos tienen un solo electrón en el orbital *s* más externo (electrón de valencia)

- 4.- a) $Z = 33$
 b) Período 4 grupo 15
 c) 5 electrones de valencia; valencia iónica = -3

5.- Para el elemento de número atómico $Z = 35$:

a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

b) 7 electrones de valencia.

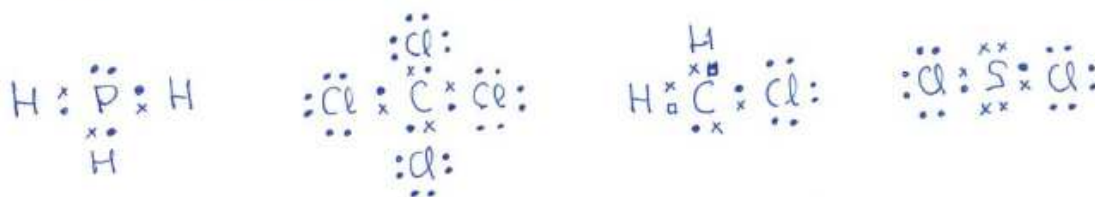
c) grupo 17, período 4.

d) valencia iónica = -1 .

e) es un halógeno (Br)

6.- Dibuja los diagramas de Lewis de las siguientes moléculas (supón que son planas):

PH_3 CCl_4 CH_2Cl_2 SCl_2



7.- Sólo es correcta la *a*

8.- Representativos: a, b, d, e, f, h, i

Transición: c, g, k

Transición interna: j