



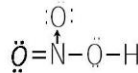
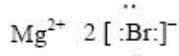
Repaso evaluación uniones

Ejercicio 1: **Observa las siguientes representaciones de uniones químicas intramoleculares. Indique sobre la línea a que tipo de unión corresponde.** (iónica, covalente; (polar, no polar, dativa), metálica. Simple, doble, triple. **(0.75p)**

Ejercicio 2: **Tomando en consideración las siguientes sustancias: (2.5p)**

Agua (H_2O), naftaleno ($C_{10}H_8$), cloruro de sodio ($NaCl$), grafito (C_n), yodo (I_2), cobre (Cu), Zinc (Zn), Dióxido de silicio (SiO_2), Amoniaco (NH_3), sulfuro de potasio (K_2S).

Indica cuales son:



- a- Iónicas:.....
.....
Justifica conceptualizando. (2 características y 2 propiedades)
- b- Covalentes.....
.....
Justifica conceptualizando. (2 características y dos propiedades)
- c- Metálicas.....
.....
Justifica. Conceptualizando. (2 características y 2 propiedades)

Ejercicio 3: Según los siguientes elementos: (2.p)

Nitrógeno (N), $z=7$; Hidrogeno (H), $z=1$; Oxígeno (O), $z=8$; Cloro (Cl), $z=17$; Aluminio (Al), $z=13$; Sodio (Na), $z=11$; Potasio (K), $z=19$; Helio (He), $z=2$; Azufre (S), $z=16$; Neón (Ne), $z=10$

Realiza: a- Tres uniones iónicas.

b- Dos covalentes polares; tres apolares y una dativa.

c- Menciona que elemento puede formar unión metálica. Explicando como la unión de metales le da las características propias de los mismos.

Ejercicio 4: Piensa y Resuelve.

A- Los elementos X e Y, del mismo periodo de la tabla periódica, son representativos y sus átomos poseen 5 y 1 electrones en el último nivel respectivamente.

a)- ¿A qué grupos de la tabla periódica pertenecen los elementos X e Y? **(0.5p)**

b)- ¿Cuál será la fórmula y el tipo de unión formada en el compuesto constituido por los elementos X e Y? Justificar la respuesta. **(1.25p)**

B- Segú la tabla de electronegatividad de tu tabla periódica. Ubica la misma de los siguientes elementos: **(1.5p)**

Elemento	Se	H	Br	N	O
Electronegatividad	_____	_____	_____	_____	_____

Ordenar los siguientes enlaces según polaridad creciente.

Br-Se; Br-H; Br-Br; Br-N; Br-O

C- En la columna de la izquierda (numerada de 1 a 5) están relacionadas algunas sustancias moleculares con sus respectivos estados de agregación. La columna de la derecha (numerada de 6 a 10) contiene las interacciones que ocurren entre átomos y moléculas. Interacción **(1.5p)**

Sustancia

1) O₂ y O₂ (gas)

2) H₂O y sal (cloruro de sodio)

3) HBr y HB

4) H y F

5) Br y Br

6) Puente de hidrógeno

7) London

8) ion-dipolo

9) Covalente polar

10) Covalente apolar

¿Cuál es la única opción cuyas asociaciones son correctas?

a- 1-7; 2-8; 3-6; 4-9; 5-10

b- 1-10; 2-6; 3-8; 4-9

c- 1-9; 2-8; 4-6; 5-10 1-10; 2-6; 3-7

d- 1-6; 3-9; 4-7; 5-7