

TRABAJO PRÁCTICO DE APLICACIÓN – QUÍMICA – QUINTO AÑO “A”

REVISIÓN GENERAL

1) Si se forma una unión entre Fe y C, será

IÓNICA COVALENTE SIMPLE

COVALENTE DOBLE COVALENTE DATIVA

2) Al unirse Li y O se necesitan:

Tres átomos de Li

Dos átomos de Li

Dos átomos de O

3) Se puede formar una unión iónica entre Sn y Na:

Sí No

Depende de las condiciones

4) En la unión formada por H y Cl, señalar las afirmaciones correctas:

a. El H completa su octeto

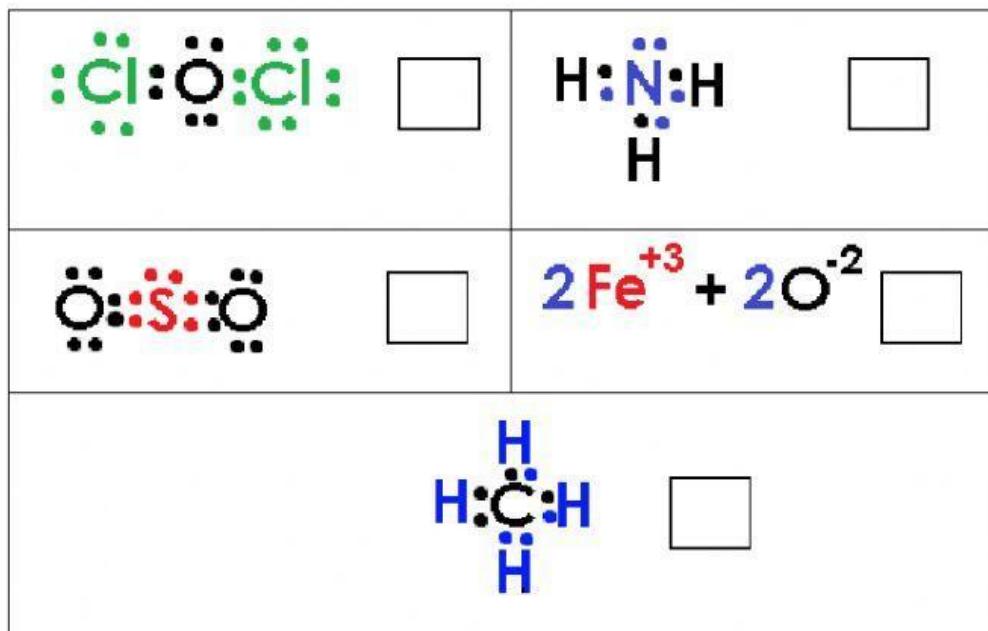
b. El Cl recibe 1 electrón del H

c. Comparten un electrón de cada uno

d. El Cl comparte el electrón del H para completar su octeto

e. El H completa su estructura electrónica

5) Señalar las estructuras electrónicas correctas:



6) Elegir para cada compuesto, la unión que se formó:

a. FeO

b. H_2O

c. SO_3

d. CH_4

e. Li_2O

f. NaH

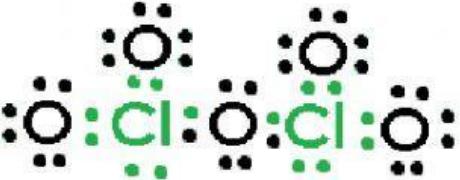
g. MgO

h. Ca_2O

i. K_2O

j. FH

7) Une con flechas la estructura correspondiente al compuesto:

FeO	Fe⁺² O⁻²
	2Fe⁺¹ O⁻²
	Fe:
FH	F⁻¹ H⁺¹
	:F:H
	2F⁺¹ H⁻¹
Cl₂O₅	2Cl⁻¹ 5 O⁻²
	
	

8) Para cada afirmación, elegir la frase correcta:

a. En las uniones iónicas, los metales reciben electrones de los no metales

Verdadero Falso

b. Hay ocasiones en las que un no metal se une a otro formando uniones iónicas

Verdadero Falso

c. Cuando un metal cede electrones, se convierte en un Anión Catión

d. El oxígeno puede convertirse en anión o catión según con qué elemento se combine

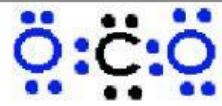
Verdadero Falso

e. En el óxido de azufre se forma una unión iónica covalente

9) ¿Cuál de estas afirmaciones son correctas para la molécula de agua?

- a. Se unen dos átomos iónicamente
- b. Los H completan su octeto
- c. El modelo del H es el He
- d. El O completa su octeto
- e. Se forman dos uniones covalentes

10) Sólo una de las estructuras de Lewis que aparecen abajo es correcta. Señala cuál es:

	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>		<input type="checkbox"/>
		<input type="checkbox"/>	