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 ☐

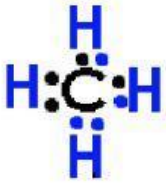
Depende de las condiciones ☐

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:

LIVEWORKSHEETS

 ☐	 ☐
 ☐	$2Fe^{+3} + 2O^{-2}$ ☐
 ☐	

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 ☐

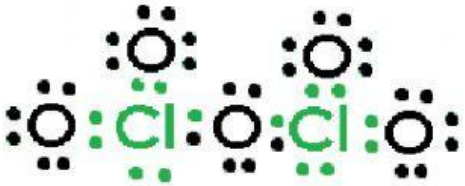
h. Ca_2O ☐

i. K_2O ☐

j. FH ☐

7) Une con flechas la estructura correspondiente al compuesto:

LIVEWORKSHEETS

FeO	$Fe^{+2}\ O^{-2}$
	$2Fe^{+1}\ O^{-2}$
	
FH	$F^{-1}\ H^{+1}$
	
	$2F^{+1}\ H^{-1}$
Cl_2O_5	$2Cl^{-1}\ 5\ O^{-2}$
	
	

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 ☐

LIVEWORKSHEETS

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:

 ☐	 ☐
 ☐	 ☐
 ☐	

LIVEWORKSHEETS