

## 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:

$\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$ <input type="checkbox"/>	$\text{H}:\ddot{\text{N}}:\text{H}$ $\text{H}$ <input type="checkbox"/>
$\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{S}}:\ddot{\text{O}}$ <input type="checkbox"/>	$2\text{Fe}^{+3} + 2\text{O}^{-2}$ <input type="checkbox"/>
$\text{H}$ $\text{H}:\ddot{\text{C}}:\text{H}$ $\text{H}$ <input type="checkbox"/>	

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

a. FeO

b. H<sub>2</sub>O

c. SO<sub>3</sub>

d. CH<sub>4</sub>

e. Li<sub>2</sub>O

f. NaH

g. MgO

h. Ca<sub>2</sub>O

i. K<sub>2</sub>O

j. FH

7) Une con flechas la estructura correspondiente al compuesto:

FeO	$\text{Fe}^{+2} \text{O}^{-2}$
	$2\text{Fe}^{+1} \text{O}^{-2}$
	$\text{Fe}:\ddot{\text{O}}:$
FH	$\text{F}^{-1} \text{H}^{+1}$
	$\cdot\ddot{\text{F}}:\text{H}$
	$2\text{F}^{+1} \text{H}^{-1}$
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	$2\text{Cl}^{-1} 5 \text{O}^{-2}$
	$  \begin{array}{c}  \ddot{\text{O}}: \\  \vdots \\  :\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}: \\  \vdots  \end{array}  $
	$  \begin{array}{c}  :\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}: \\  \vdots  \end{array}  $

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 ☐ Cation ☐

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"/>	