

Trabajo Práctico N°3 (3ero A)

- 1) ¿Que son las uniones químicas? Dibuje 3 ejemplos
- 2) ¿A qué nos referimos cuando hablamos de electrones de valencia?
- 3) ¿Qué es la regla del octeto en química?
- 4) Describa los tres tipos de uniones químicas que se estudian y dibuje un ejemplo de cada una de ellas
- 5) ¿Quien fue Gilbert Newton Lewis y que propuso?
- 6) ¿Qué es la estructura de Lewis y para qué sirve?
- 7) Realicen la actividad 1 (unir con flechas) y 2 (cuadro con compuestos) que se adjunta en la siguiente imagen

📶 📅 📧 🔇 🔄 📶 📶 📶 97% 🔋 10:40 a.m.

← Química-Logika... 🔍 🏠 ⋮

Ejercitación:

Unir con flechas

Unión entre no metales Unión entre no metal y metal Unión entre metales	Enlace iónico Enlace metálica Enlace covalente
---	--

Indicar el tipo de unión en los siguientes compuestos

	Unión iónica	Unión covalente	Unión metálica
a) Li ₂ F			
b) O ₃			
c) N ₂			
d) SO ₂			
e) Na ₂ Br			
f) Cl ₂			
g) Mg			
h) Fe			
i) NH ₃			
j) K			
k) SiO ₂			

	Unión iónica	Unión covalente	Unión metálica
l) H ₂			
m) S			
n) Cr			
o) CaO			
p) O ₂			
q) BeH ₂			
r) Ni			
s) Zn			
t) PH ₃			
v) CO ₂			
w) Na ₂ F			

Escribir la estructura de Lewis y la formula desarrollada de los compuestos del ejercicio anterior

- a) Bromuro de Platino;
- b) Carbonato de Níquel;
- c) Trióxido de di Nitrógeno;
- d) Dióxido de Selenio;
- e) Trióxido de Azufre;
- f) Fosforo de Potasio;
- g) Ioduro de Hidrogeno;
- h) Cloruro de Berilio;
- i) Nitrato de Estroncio;
- j) Sulfuro de Litio

16) Expresar cuales de los siguientes compuestos químicos forman unión covalente y cuales uniones iónicas.

a) CO₃ b) K₂O c) I₂ d) O₃ e) AsH₃ f) NaOH g) N₂O₃ h) Cu₂O i) SO j) AlBr₃

17) ¿Podemos decir que la unión de Cromo y Bromo es una unión iónica? ¿Por qué?

18) ¿Podemos decir que la unión de Potasio y Cobalto es una unión covalente? ¿Por qué?

📖 Ediciones Logikamente
Libros de Química a Medida

🏠 🔍 📄