

Continuidad pedagógica- 5° año – Química.

Leer desde el título: Enlace químico y resolver las actividades del final.

Se las dejo acá por las dudas!

ACTIVIDADES:

- 1) Dados los siguientes compuestos: NaH, CH₄, H₂O, CaH₂ y HF, conteste razonadamente:
 - a) ¿Cuáles tienen enlace iónico y cuáles enlace covalente?.
 - b) representar sus estructuras de Lewis.
- 2) Dibuja el diagrama de Lewis para las siguientes moléculas: NH₃, CCl₄, N₂.
- 3) Indica el tipo de enlace que tendrá lugar entre los átomos que se indican, completando la tabla siguiente:

Átomos que se unen		Tipo de sustancia
Cl	Cl	
F	K	
C	C	
N	H	
C	Cl	
Cu	Sn	

Fe	S	
Ag	Ag	

- 4) Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:
 - Dos metales se pueden unir mediante enlace iónico.
☐ Verdadero ☐ Falso
 - El número de aniones y de cationes de un compuesto iónico depende de la carga de los mismos.
☐ Verdadero ☐ Falso
 - Los átomos unidos mediante enlace iónico comparten electrones.
☐ Verdadero ☐ Falso
- 5) Para las siguientes sustancias moleculares: cloroformo (HCCl₃), sulfuro de hidrógeno (H₂S), borano (BH₃) y monóxido de dicloro (Cl₂O), dibuja el diagrama de puntos de Lewis,
- 6) Dibuja las estructuras de Lewis para los siguientes compuestos: Na₂S, SCl₂, N₂O, NO₂, CO, SO₃, SO₃²⁻