

### EJERCICIOS DE AGRUPACIONES DE ATOMOS III

1. Completa la siguiente tabla: (Escribe en mayúsculas y sin tildes)

SUSTANCIA	CAUSA DE LA UNIÓN	TIPO DE AGRUPACIÓN
OXÍGENO (O <sub>2</sub> )		
CLORURO DE SODIO (NaCl)		
AGUA (H <sub>2</sub> O)		
DIAMANTE (C)		

2. Indica cuál de las siguientes sustancias: plomo, agua (H<sub>2</sub>O), diamante (C), cloruro de sodio (NaCl), cumplen con las siguientes características: (Escribe el nombre en mayúsculas y sin tildes)

- Conduce la electricidad en estado sólido.
- Está formada por cationes metálicos y aniones no metálicos.
- Forma agregados de pocos átomos unidos por compartición de electrones.
- Forma una estructura cristalina constituida por átomos de carbono que comparten electrones.

3. A partir de la posición en la tabla periódica, deduce si las sustancias formadas presentan enlace covalente, iónico o metálico. (Debes escribir COVALENTE, IONICO, METALICO)

- Átomos del elemento del Grupo 1 y Periodo 3 con átomos del elemento del Grupo 17 y Periodo 2.
- Átomos del elemento del Grupo 17 y Periodo 2 con átomos del elemento del Grupo 17 y Periodo 2.
- Átomos del elemento del Grupo 1 y Periodo 3 con átomos del elemento del Grupo 1 y Periodo 3.