

Ejercicios Química: Enlaces

1 Indica el tipo de enlace que presentan las siguientes sustancias: a) SO_2 , b) Cl_2 , c) CaF_2 y d) CO_2

2 Indica el tipo de enlace que se dará entre los siguientes átomos: a) K y Cl, b) O y C, c) Ne y Fe, d) Cl y Mg

3 Completa la siguiente tabla sobre las propiedades de las sustancias

	Estado físico (S/L/G)	Tipo de enlace	Conductividad eléctrica	Existencia de moléculas	Solubilidad en agua
Óxido de plomo					
Plata					
Azufre					
Mercurio					
Helio					
Óxido de hierro (II)					

4 Indica el tipo de enlace que presentan las siguientes sustancias: a) O_2 ; b) Br_2 ; c) Ni; d) C_2H_6

5 Indica el tipo de enlace que presentan las siguientes sustancias: a) Al; b) Ag; c) H_2S ; d) Ag_2S

6 Indica el tipo de enlace que se dará entre los siguientes átomos: a) Cl y Li; b) I y Hg; c) He y S; d) N y P; e) Ag y Ag; f) Ar y Cl

7 Un compuesto contiene flúor y calcio. Señala cuáles de las siguientes afirmaciones son correctas y cuáles falsas: a) Es un compuesto iónico; b) Tiene brillo; c) Forma moléculas

8 Un compuesto contiene azufre y potasio. Señala cuáles de las siguientes afirmaciones son correctas y cuáles falsas: a) Es un compuesto covalente; b) Es un buen conductor de la corriente eléctrica; c) Forma moléculas

9 Indica si existen moléculas en las siguientes sustancias químicas: a) AgBr ; b) Cl_2 ; c) NO_2 ; d) H_2SO_3 ; e) Ne

10 Indica si existen moléculas en las siguientes sustancias químicas: a) PCl_5 ; b) HBr ; c) O_2 ; d) CaO ; e) MgSe

11 Indica las propiedades que cabe esperar de las siguientes sustancias:

	Estado físico (S/L/G)	Conductor de la electricidad (S/N)	Existencia de moléculas (S/N)	Existencia de iones (S/N)
SO_2				
NH_3				
Pb				
Ar				
MgS				

12 Indica la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones: a) Todos los compuestos iónicos son sólidos, b) Todos los compuestos covalentes son gaseosos, c) Todos los metales tienen puntos de fusión elevados

13 Completa la tabla con el modo en el que se unen los átomos: moléculas, cristales iónicos, cristales covalentes o cristales metálicos

Sustancias: agua (H_2O), sal común (NaCl), cloruro de plata (AgCl), cromo (Cr), dióxido de carbono (CO_2), gas metano (CH_4), platino (Pt), óxido de calcio (CaO), amoníaco (NH_3), sodio (Na) y diamante (C)

Moleculares	Cristales		
	Iónicos	Covalentes	Metálicos