CLASE DE QUIMICA

Instrucciones: Selecciona la respuesta que consideres correcta.

1.- El elemento potasio tiene un numero atómico de 19 y una masa atómica de 39.02. Calcula el número de neutrones.

a) 20 b) 21 c) 19 d) 22

2.- El orden actual de los elementos en la tabla periódica es creciente de acuerdo al numero atómico (Z) ¿Qué datos proporciona este número?

a) Los subniveles de energía b) La cantidad de protones c) La masa atómica d) Los periodos

3.- ¿Cuáles son las partículas que intervienen en la formación de enlaces químicos?

a) Protones b) Neutrones c) Electrones d) Positrones

4.- Al reaccionar los metales del grupo 1 con los elementos halógenos del grupo 17, se obtienen compuestos con el siguiente tipo de enlace:

a) Iónico b) Metálico c) Covalente d) Covalente no polar

5.- Tipo de enlace que se forma por transferencia completa de electrones.

a) Iónico b) Covalente c) Covalente no polar d) Metálico.

LIVEWORKSHEETS