



# QUÍMICA

Nombres y Apellidos : ..... Fecha : .....

Grado : 2do Nivel : Secundaria Curso : Química

1) ¿Cuál de las Opciones es un Compuesto?

- a) Cloruro de Sodio (NaCl) b) Agua (H<sub>2</sub>O)  
c) Dióxido de Carbono (CO<sub>2</sub>) d) Todos Ellos e) Ningunos de Ellos.

2) ¿Cuál de las opciones es una Sustancia Simple?

- a) CO<sub>2</sub> b) NaCl c) Plata d) Agua e) N.A

3) ¿Qué alternativa presenta solamente sustancias simples?

- a) Sal y Acero b) Agua y Metano c) Oro y Plata d) a y c e) N.A.

4) ¿Como se denomina a la especie material que combina dos a más elementos diferentes?

- a) Mezcla Homogénea b) Mezcla Heterogénea  
c) Sustancia Simple d) Sustancia Compuesta e) N.A.

5) ¿Cuál de las opciones es una Mezcla Homogénea?

- a) Glucosa b) Humo c) Leche d) Vinagre e) N.A.

6) ¿Cuál de las opciones es una Mezcla Heterogénea?

- a) Acero b) Vino c) Sangre d) Agua Salada e) N.A.

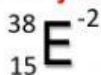
7) En cierto átomo neutro se cumple que el número de neutrones es proporcional al número de electrones como 7 es a 6. Si posee 52 nucleones fundamentales. ¿Calcular el número de neutrones?

- a) 22 b) 24 c) 26 d) 28 e) N.A.

8) Un átomo tiene 20 neutrones y el número de masa excede en 4 unidades al doble de su número de atómico. ¿Calcular el número de átomo?

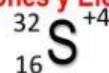
- a) 16 b) 26 c) 36 d) 46 e) 56

9) ¿Cuántos Protones, Neutrones y Electrones posee la siguiente especie Química?



- a) p = 15; n = 23; e = 13 b) p = 15; n = 53; e = 13  
c) p = 15; n = 23; e = 15 d) p = 15; n = 23; e = 17 e) N.A.

10) ¿Cuántos Protones, Neutrones y Electrones posee la siguiente especie Química?



- a) p = 16; n = 16; e = 16 b) p = 16; n = 16; e = 12  
c) p = 16; n = 16; e = 20 d) p = 16; n = 18; e = 20 e) N.A.