



**CUESTIONARIO DE QUÍMICA
BACHILLERATO GENERAL UNIFICADO**

1. Seleccione la opción correcta.

El punto de ebullición del agua es 100°C. ¿Cuál será su correspondencia en °F?

- A) 220°F
- B) 221°F
- C) 212°F
- D) 122°F

2. Seleccione la opción correcta.

El punto de fusión del oro es 1336.15 °K ¿Qué valor corresponde en °C?

- A) 10,6315 °C
- B) 1063,15 °C
- C) 106, 315 °C
- D) 10631,5 °C

3. Seleccione la opción correcta.

El aluminio tiene un punto de ebullición de 3272 °F ¿Cuál será la equivalencia en °K?

- A) 2730°K
- B) 2370 °K
- C) 2037 °K
- D) 2073°K

4. Seleccione la opción correcta.

Un ejemplo mezcla homogénea es:

- A) Ensalada de frutas
- B) Agua y sal
- C) Aceite y agua
- D) Leche con cereal

5. Seleccione la opción correcta.

Un átomo neutro es aquel que tiene igual número de:

- A) Electrones y neutrones
- B) Electrones y niveles
- C) Neutrones y protones
- D) Protones y electrones

6. Seleccione la opción correcta.

Consideró al átomo como pequeñas partículas esféricas, indivisibles e iguales entre sí en cada elemento químico.

- A) Thomson
- B) Rutherford
- C) Dalton
- D) Bohr

7. Seleccione la opción correcta

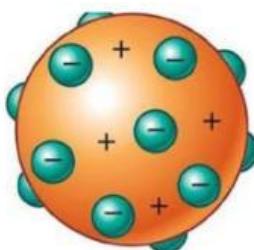
El primero en utilizar la palabra átomo fue:

- A) Dalton
- B) Demócrito
- C) Schodringer
- D) Sommerfeld

8. Seleccione la opción correcta

El siguiente modelo atómico le corresponde a:

- A) Dalton
- B) Bohr
- C) Rutherford
- D) Thomson



9. Seleccione la opción correcta.

El número másico corresponde a la suma de:

- A) Electrones y neutrones
- B) Electrones y niveles
- C) Neutrones y protones
- D) Protones y electrones

10. Seleccione la opción correcta

Cuáles son los valores del siguiente isótopo:

- A) A: 18 Z: 40 p: 22 N: 17 e: 18
- B) A: 17 Z: 35 p: 17 N: 18 e: 18
- C) A: 40 Z: 18 p: 18 N: 22 e: 18
- D) A: 35 Z: 17 p: 17 N: 18 e: 17



11. Seleccione la opción correcta.

¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas pertenece a la de un elemento del grupo de los ALCALINOTÉRREOS?

- a) $1s^2 2s^2 2p^3$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

12. Utilice la tabla periódica y complete la información correcta.

El siguiente elemento tiene la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ completar.

Nombre:	Aluminio	Boro	Galio
Símbolo:	B	Ga	Al
Grupo:	1	2	3
Período:	2	3	4