

PROPIEDADES QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS  
DE LOS GRUPOS A

● Ejercicios

1 <b>H</b> 1,0	<b>Número atómico</b> →						2 <b>He</b> 4,0
<b>Masa atómica</b> →							
3 <b>Li</b> 6,9	4 <b>Be</b> 9,0	5 <b>B</b> 10,8	6 <b>C</b> 12,0	7 <b>N</b> 14,0	8 <b>O</b> 16,0	9 <b>F</b> 19,0	10 <b>Ne</b> 20,2
11 <b>Na</b> 23,0	12 <b>Mg</b> 24,3	13 <b>Al</b> 27,0	14 <b>Si</b> 28,1	15 <b>P</b> 31,0	16 <b>S</b> 32,0	17 <b>Cl</b> 35,5	18 <b>Ar</b> 39,9
19 <b>K</b> 39,1	20 <b>Ca</b> 40,0						

1.- Los elementos ubicados en el grupo IA del sistema periódico tienen diferentes

I) estados de oxidación.

II) números atómicos.

III) radios atómicos.

Es (son) correcta(s)

A) solo I.

B) solo II.

C) solo III.

D) solo II y III.

E) I, II y III.

2.- ¿Cuál de las siguientes propiedades periódicas aumenta en un grupo y disminuye en un período, al crecer el número atómico en el sistema periódico?

- A) Radio iónico
- B) Electronegatividad
- C) Radio atómico
- D) Electroafinidad
- E) Potencial de ionización

3.- El potasio presenta menor potencial de ionización que el sodio. Esto significa que el

- A) sodio cede con mayor facilidad su electrón más externo.
- B) potasio cede con mayor facilidad su electrón.
- C) potasio acepta con mayor facilidad un electrón.
- D) sodio necesita menor cantidad de energía para ceder un electrón.
- E) potasio necesita mayor cantidad de energía para ceder un electrón.

4.- Al aumentar el número atómico en un grupo de la tabla periódica será incorrecto afirmar que:

- A) disminuye la electronegatividad.
- B) aumenta el número de neutrones.
- C) aumenta el radio atómico
- D) aumenta la electroafinidad.
- E) disminuye el potencial de ionización.

5.- ¿Cuál de las siguientes NO es una propiedad de los elementos denominados metales alcalino-térreos?

- A) Son metales maleables, dúctiles y brillosos
- B) Se estabilizan adoptando carga eléctrica +2
- C) En presencia de oxígeno tienden a reducirse
- D) Se les considera buenos conductores de la corriente eléctrica
- E) Tienen menor electronegatividad que los elementos carbonoides

6.- Un elemento químico presenta las siguientes características:

- Es representativo
- Se estabiliza como catión
- El ion estable es isoelectrónico con el Neón

De acuerdo con lo anterior podría tratarse de

- I) Sodio.
- II) Aluminio.
- III) Magnesio.

- A) Solo I.
- B) Solo II.
- C) Solo I y II.
- D) Solo I y III.
- E) I, II y III.

7.- Al aumentar el número atómico en un grupo de la tabla periódica será incorrecto afirmar que:

- A) disminuye la electronegatividad.
- B) aumenta el número de neutrones.
- C) aumenta el radio atómico
- D) aumenta la electroafinidad.
- E) disminuye el potencial de ionización.

- Respuesta

---

Alternativas;

<b>N° de Pregunta</b>	<b>Alternativa</b>
1	<b>D</b>
2	<b>C</b>
3	<b>B</b>
4	<b>D</b>
5	<b>C</b>
6	<b>E</b>
7	<b>D</b>