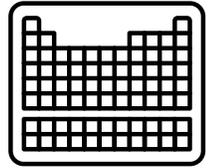


PROPIEDADES QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS DE LOS GRUPOS A



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

- 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.

Resultados:

1. Alternativa **d**.
2. Alternativa **c**.
3. Alternativa **b**.
4. Alternativa **d**.
5. Alternativa **c**.
6. Alternativa **e**.
7. Alternativa **d**.