



QUÍMICA IV° MEDIO

SOLUCIONARIO GUÍA DE APRENDIZAJE REMOTO N°2

I Instrucciones:

1. A continuación se incluyen las respuestas correctas de la guía N°2
2. Revisa el trabajo que has realizado para saber cómo vas en tu proceso de aprendizaje
3. Si tienes dudas puedes escribirme a miss.danielacalderonc@gmail.com

RESPUESTAS CORRECTAS:

1.- El elemento con configuración electrónica $1s^2, 2s^2 2p^4$ pertenece al

- | | Período | Grupo |
|----|---------|-------|
| A) | 1 | IV-A |
| B) | 2 | IV-A |
| C) | 3 | VI-A |
| D) | 2 | VI-A |
| E) | 5 | II-A |

2.- El elemento con configuración electrónica $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^1$

- I. es un metal alcalino
 - II. es un elemento no-metálico
 - III. presenta estado de oxidación +1 Lo correcto es:
- A) Sólo I
B) Sólo II
C) Sólo III
D) **Sólo I y III**
E) Sólo II y III

3.- De las siguientes propiedades de los elementos, indique la que no es una propiedad periódica:

- A) electronegatividad.
B) electrones de valencia.
C) electroafinidad.
D) **calor específico.**
E) radio atómico.

4.- La configuración electrónica externa del tipo $ns^2 np^5$, corresponde a los

- A) metales alcalino-térreos.
B) anfígenos.
C) gases nobles.
D) **halógenos.**
E) metales alcalinos.

5.- Los estados de oxidación -3 y +5 se dan generalmente para elementos cuya configuración externa es del tipo

- A) ns² np¹
- B) ns² np²
- C) ns² np³
- D) ns² np⁴
- E) ns² np⁵

6.- De las siguientes afirmaciones, sólo una es errada, indique cual:

- A) el elemento menos electropositivo es el Flúor.
- B) el grupo de mayores potenciales de ionización son los gases nobles.
- C) el elemento menos electronegativo es el Francio.
- D) el elemento hidrógeno es un metal.
- E) el elemento de mayor radio atómico es el Francio.

7.- Un elemento metálico presenta todas las siguientes características, excepto

- A) tiene tendencia a perder electrones.
- B) es buen conductor de la electricidad.
- C) presenta sólo estado de oxidación positivo.
- D) tiene electronegatividad alta.
- E) posee bajo potencial de ionización.

8.- Si un elemento presenta las siguientes características:

- es estable electrónicamente.
 - cuesta mucho sacarle un electrón.
 - no presenta tendencia a ganar electrones. Es casi seguro que se trata de un
- A) metal.
 - B) no-metal.
 - C) anfótero.
 - D) ion.
 - E) gas noble.

9.- Los iones 7N^{3-} y 12Mg^{2+}

- A) son isoelectrónicos.
- B) tienen igual tamaño.
- C) presentan diferentes configuraciones electrónicas.
- D) tienen sus niveles incompletos.
- E) pertenecen al mismo grupo.

10.- Al acercarse dos átomos para unirse, el comportamiento básico de cada uno se lo dan fundamentalmente

- A) todos los electrones de cada átomo.
- B) los electrones de valencia de cada uno.
- C) los núcleos de los átomos.
- D) la carga eléctrica que adquieran.
- E) el período a que pertenece.