|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **N°1 OCTUBRE** | **ASIGNATURA: QUIMICA 4MEDIO** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 4 medio** |
| **Unidad: propiedades periódicas** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender ,analizar y aplicar los conceptos relacionados con propiedades periódicas** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:**  **Libro , ppt, internet** | | |
| **Instrucciones: CONTESTE LAS SIGUIENTES ALTERNATIVAS JUSTIFICAR (1-9)** | | |

1. “Capacidad de los átomos para atraer uno o más electrones externos”, el enunciado se refiere a la propiedad periódica denominada

A) electronegatividad.

B) energía de ionización.

C) densidad atómica.

D) volumen molar.

E) radio iónico.

2. Si un ión X-2 capta un electrón, logra configuración estable, entonces se puede deducir que el elemento X debe pertenecer al grupo

1. A) II-A B) III-A C) V-A D) VI-A E) VII-A

3. El elemento con configuración electrónica 1s2, 2s2 2p6, 3s2 3p2 pertenece a

Período Grupo

A) 1 IV – A

B) 3 IV – A

C) 3 VI – A

D) 2 VI – A

E) 5 II – A

4. La configuración electrónica externa del tipo ns2 np4, 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 en elementos cuya configuración electrónica externa es del tipo

A) ns2 np1

B) ns2 np2

C) ns2 np3

D) ns2 np4

E) ns2 np5

6. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es errónea?

A) El elemento menos electropositivo es el flúor.

B) El grupo de mayores potenciales de ionización es el de 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. El elemento menos electropositivo del sistema periódico es el

A) litio (Li).

B) hidrógeno (H).

C) francio (Fr).

D) helio (He).

E) flúor (F).

8.- Un enlace covalente puede corresponder a una o más de estas situaciones:

I. Dos átomos comparten la carga de pares de electrones

II. Un átomo entrega totalmente sus electrones de valencia y otro los acepta completamente.

III. Dos átomos de igual valencia se unen de cualquier forma de enlace.

a) Solo I b) Solo II c) Solo III d) Solo I y II e) Solo II y III

9.-El enlace H---Br es:

a) Iónico b) Covalente polar c) covalente apolar d) Metálico e) Coordinado

**II) Preguntas de desarrollo:**

I Para los siguientes compuestos señale el tipo de enlace, la variación de electronegatividad.

a)CF4 b) PCl3 c) H2S d) Fe (OH)3

**II) Indica a que periodo y grupo corresponden los siguientes elementos químicos:**

1. Aluminio (Z=13)
2. Magnesio(Z=12)
3. Xenón(Z=54)