

MATERIA: FISICO-QUIMICA

AÑO:3°

EJES/TEMAS/CONTENIDOS

Unidad I: -CONFIGURACION ELECTRONICA: configuración electrónica de los elementos químicos, gas noble más cercano, configuración electrónica externa. Definición de los conceptos y ejercitación.

-CLASIFICACION DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS SEGÚN SU LA CONFIGURACION ELECTRONICA EXTERNA: Elementos representativos, de transición, de transición interna, gases inertes. Definición de los conceptos y ejercitación.

Unidad II: UNIONES QUIMICAS: concepto de la formación de uniones químicas, clasificación de las uniones químicas. Definición de los conceptos y ejercitación.

Unidad III: FORMACION DE COMPUESTOS: Definición de formación de compuestos binarios. Concepto de óxidos básicos y ácidos. Ejercitación de los mismos

CRITERIOS DE EVALUACIÓN: El estudiante debe resolver el tp de este documento. Para alcanzar la aprobación de su materia previa deberá tener el 70% del trabajo resuelto satisfactoriamente, para ello se tendrán en cuenta los siguientes aspectos:

- La participación activa en la defensa del trabajo.
- El cumplimiento con la entrega del trabajo en tiempo y forma.
- La adquisición de conocimientos por esfuerzo personal.
- La superación de las dificultades del aprendizaje con dedicación y compromiso.
- Uso de lenguaje específico
- Resolución satisfactoria de las situaciones problemáticas planteadas.
- Uso correcto de las fórmulas e interpretación de la misma.

La evaluación tendrá carácter integrador, teniendo en cuenta el desempeño global del alumno (a partir de las evaluaciones realizadas), según los logros correspondientes a los contenidos (saberes), procedimientos (acciones que realice para la consecución de una meta) y actitudes.

MODELO DE EVALUACION

1) Define configuración electrónica e indica los subniveles y la cantidad máxima de electrones de cada subnivel.

2) Hallar la configuración electrónica e indica su gas inerte más cercano, la configuración electrónica externa y la clasificación de los siguientes elementos
a) cloro, b) hierro, c) neón.

3) Realiza las siguientes uniones químicas y clasifícalas según corresponda en iónica o covalentes.

- a) 1 átomo de cloro y 1 átomo de potasio.
- b) 2 átomos de sodio y 1 átomo de azufre.
- c) 2 átomos de hidrogeno y 1 átomo de oxígeno.
- d) 3 átomos de cloro y 1 átomo de fósforo.

4) Realiza la ecuación de formación equilibrada de los siguientes óxidos. Clasifica a cada uno en óxidos básicos y ácidos.

- a) óxido cuproso.
- b) óxido de potasio
- c) óxido nítrico.
- d) óxido sulfuroso.

AQUÍ TE DEJAMOS VARIOS LINK PARA QUE PUEDAS RESOLVER LAS ACTIVIDADES

<https://www.youtube.com/watch?v=wiePxx847Wo&t=170s>

https://www.youtube.com/watch?v=TYYSiRHBA_M

<https://www.youtube.com/watch?v=O8uXEhdSwOA>

<https://www.youtube.com/watch?v=7fvhN3tyzeM>

<https://www.youtube.com/watch?v=vwpl6r0o50w>

<https://www.youtube.com/watch?v=rQSXew291Sc>

<https://www.youtube.com/watch?v=IDwCe-5YQSE>

<https://www.youtube.com/watch?v=uNEuFMVZvnE>

https://www.youtube.com/watch?v=_pupLpdzN7A&list=PLcEGA2Pvu3wGaY1kY0Q3-zpeesUopbl5-&index=6&t=0s

ESTAMOS A TU DISPOSICION.
TUS PROFES.