

EEST N°1 - CURSO: 4° AÑO -INFO Y ELECTRO - ALUMNO:

MATERIA: QUÍMICA (QMC)

DOCENTE: PROF. FUENTES -email: rely8221@gmail.com -CLASSROOM: yl4opjq

TP N°15- Trabajo integrador -Fecha de entrega 30/11/20

¡POR FAVOR COMPLETAR EL SIGUIENTE FORMULARIO DE GOOGLE PARA RECIBIR DE MANERA RÁPIDA LA DEVOLUCIÓN CORRESPONDIENTE! ESTA TAREA SE COMPLETA DE MANERA DIGITAL EN EL SIGUIENTE ENLACE:

https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSf2RWomidT7cGPHL6G-qGIuoPAgch-VtaByFurv_YZVfiSonw/viewform?usp=sf_link

Adjunto el formato papel ↓↓ solo para aquellos alumnos que sólo entregan en formato papel

Consigna : Marcar las respuestas más correctas:

1. La Molaridad es....

- una forma de expresar una concentración en una solución.
- una forma de expresar la masa en una solución.
- una forma de expresar una dilución en una solución.

2. ¿Cuáles de los siguientes ejemplos son Hidrocarburos?

- Dimetil propano
- Ácido sulfúrico
- Óxido férrico
- Hexano
- Eteno
- Sulfato de sodio

3. ¿Cuáles de los siguientes ejemplos son Óxidos Básicos?

- Dimetil-propano
- Ácido sulfúrico

- Óxido férrico
- Óxido Cloroso
- Hexano
- Eteno
- Sulfato de sodio

4. ¿Cuáles de los siguientes ejemplos son Sales ternarias?

Dimetil-propano
 Ácido sulfúrico
 Óxido férrico
 Hexano
 Eteno
 Sulfato de sodio

5. ¿Cuáles de los siguientes ejemplos son Alcanos ?

Dimetil-propano
 Ácido sulfúrico
 Óxido férrico
 Hexano
 Eteno
 Sulfato de sodio

6. La siguiente fórmula: $\text{Na}(\text{OH})$ corresponde a un...

- Óxido
- Hidróxido
- Oxoácido
- Hidruro Metálico
- Sal Ternaria

7. El átomo de es el esqueleto de todas las moléculas orgánicas:

- Silicio
- Carbono
- Oxígeno
- Hidrógeno
- Carbón

8. Un elemento se oxida cuando...

- Pierde electrones
- Gana electrones
- Neutraliza sus electrones
- Ninguna es correcta

9. El compuesto **ÁCIDO NÍTRICO** está nombrado según la Nomenclatura...

- Tradicional
- Alternativa
- Por numeral de stock
- Por atomicidad

10. los plásticos denominados como PET (tereftalato de polietileno) son...

- Es poco opaco y resiste altas temperaturas, por lo que es muy resistente. Se usa para recipientes de productos de limpieza, botellas de cremas o de leche.
- Tiene un alto nivel de transparencia e impide la entrada de oxígeno, de ahí que sea el preferido para botellas de agua y refrescos. Gracias a los procesos de reciclaje puede generar un plástico de igual o mejor calidad.
- Muy difícil de reciclar, está considerado por muchos expertos como el plástico más peligroso que existe debido a su proceso de fabricación. Es muy ligero, resistente y duradero, con alta tolerancia al fuego y permeabilidad alta. Se utiliza mucho en la construcción, productos médicos, calzados... Solo puede ser reciclado de manera industrial.