

TRABAJO N° 6 DE QUÍMICA DE QUINTO "A" Y "C"

En ésta última etapa trabajaremos con varios conceptos vistos a lo largo del año (soluciones, compuestos inorgánicos, ecuaciones químicas, ley de conservación de masa, entre otros) para profundizar en dos nuevos conceptos: Molaridad y Balanceo de ecuaciones.

Para consultas, comentarios y demás seguiremos utilizando el correo electrónico (brunoseoane22@gmail.com), además de los días de consultas por la aplicación Zoom para quien lo necesite. Recuerden leer y respetar las pautas para el uso de plataformas.

Aprovecho éste medio para comentarles que me retrasé en la respuesta de algunas consultas por estar dedicado a las mesas de examen y por cuestiones de salud, y que a pesar de que las responderé de manera particular en la brevedad quiero aclararles con respecto a la entrega de trabajos adeudados que "toda entrega de trabajos que no correspondan a la última secuencia (T.P. N° 5), serán analizados para hacer las respectivas devoluciones luego del 10 de noviembre"

Semana del 13/10 – Disoluciones/Molaridad

- Repasar los conceptos de soluciones del Trabajo N° 2
- Resolver la actividad N° 1

Semana del 19/10 – Disoluciones/Molaridad

- A partir de lo visto en la actividad y clase N° 1 resolver la actividad N° 2
- Clase N° 1 (Resolución de problemas de soluciones): Quinto A miércoles 11:30 hs – Quinto C viernes 9:30 hs

ID de reunión: 979 057 0977 Contraseña: 516883

Semana del 26/10 – Transformaciones químicas

- A partir de lo trabajado en la clase N° 2 resolver la actividad N° 3
- Clase N° 2 (Balanceo de ecuaciones): Quinto A miércoles 11:30 hs – Quinto C viernes 9:30 hs

ID de reunión: 979 057 0977 Contraseña: 516883

Semana del 2/11

- Consultas por Zoom: Quinto A miércoles 11:30 hs – Quinto C viernes 9:30 hs

ID de reunión: 979 057 0977 Contraseña: 516883

Actividad N°1

Investigue los siguientes conceptos:

- Mol
- Masa molar de átomos, moléculas e iones.
- Número de Avogadro.
- Molaridad.

Actividad N° 2

1) Expresar la molaridad de las siguientes disoluciones:

- a. 1 mol de H₂SO₄ en 1 litro de disolución
- b. 2 moles de KOH en 1.000 ml de disolución
- c. 2,5 moles de HNO₃ en 2034 ml de disolución

2) ¿Cuántos moles de soluto hay en 300 ml de disolución de HCl 12 M?

3) Determinar la molaridad de las siguientes soluciones:

- a) 5 g de Na₂SO₄ en 250 ml de disolución acuosa.
 - b) 40 g de KOH en 150 ml de disolución acuosa.
- 4) ¿Cuántos gramos de soluto se necesitan para preparar 500 ml de disolución 0,25 M de Li₂SO₄?

Actividad N° 3

Balancee las siguientes ecuaciones:

