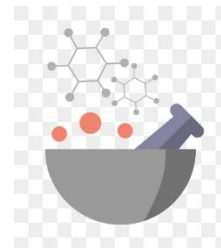


INSTITUCION EDUCATIVA MUNICIPAL NACIONAL

ASIGNATURA QUIMICA

GRADO ONCE_____2024 JM



PLAN DE SUPERACION FINAL DE QUIMICA GRADO 11-2024

DOCENTE. Esp. Martha Efigenia Montealegre Torres

Apreciado estudiante para superar las dificultades del año escolar en la asignatura de química debe estudiar con esmero y dedicación , estudie un 1/ tema por día, busque otros ejercicios y busque la colaboración de un monitor o docente externo para que lo ayude a entender los temas.

Las actividades son.

- 1. Desarrollar los talleres de cada tema elaborados durante el año escolar (10 %)en el cuaderno o en hojas , bien presentado en orden, sin tachones y a mano.**
- 2. Desarrollar un taller durante la clase de nivelación (10).**
- 3. Asistir a las fechas de nivelación con preguntas puntuales de lo que no entendió**
- 4. Presentar la evaluación escrita en la fecha establecida.(80%)**

Los temas a evaluar son :

1, nomenclatura inorgánica(óxidos, hidróxidos, ácidos y sales)

2. gases y sus propiedades

3- Reacciones y ecuaciones químicas, Balanceo de ecuaciones químicas

2—Estequiometria cálculos

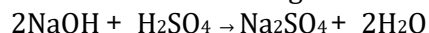
3-Soluciones, propiedades y soluciones electrolíticas

4. cinética, termodinámica , equilibrio y electroquímica.

5. compuestos orgánicos. Carbono, generalidades de los compuestos orgánicos, nomenclatura orgánica.

DESARROLLAR LOS SIGUIENTES EJERCICIOS DE ESTEQUIOMETRIA

1. El hidróxido de sodio se combina con el ácido sulfúrico para formar sulfato de sodio y agua, como se indica en la siguiente ecuación química:



Si reaccionan 15 g de NaOH con 20 g de H₂SO₄, determina:

- a) Cantidad de sulfato de sodio obtenido.
- b) Número de moles de agua obtenidos.
- c) Gramos de reactivo en exceso que sobran.
- d) Gramos de reactivo límite que hacen falta.

e) Rendimiento de la reacción.

2. teniendo en cuenta la siguiente reacción química $\text{H}_2 (\text{g}) + \text{N}_2 (\text{g}) \rightarrow \text{NH}_3 (\text{L})$ si reaccionan 1,6 litros a condiciones normales de H con suficiente nitrógeno cuantos gramos de amoníaco se producen?+

b. cuantos litros de nitrógeno reaccionan a C:N.

c. cuantos ml de amoníaco se producen si la densidad del NH_3 es de 1,19 g /ml

d. cuantos litros de amoníaco se producen si la concentración es de 0,9 M.

e. para producir 45,7 g de amoníaco , cuantos litros de nitrógeno y g de oxígeno se necesitan a 23oC, 1000Torr

3. . El cloruro de bromo (BrCl) se descompone en cloro y bromo, según la reacción:

$\text{BrCl}_{(\text{g})} \leftrightarrow \text{Br}_{2(\text{g})} + \text{Cl}_{2(\text{g})}$ exprese.

a. La constant de equilibrio

b. La velocidad inversa

c. La entalpia.

4. . se disuelven 25 gramos de fosfato de sodio Na_3PO_4 cuya densidad es 1,34g/ml en 250 ml de agua, expesar la concentración de la solución en m, M, N, X, %p/p, % p/v , % v/v , p.p.m.

5. Un gas ocupa un volumen de 800 mL a una presión de 650 mmHg. Calcula el volumen que ocupará a temperatura constante y a 800 mm de Hg.

NOTA. Hacer los talleres de cada tema.