

RESPUESTAS

PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA I-2019 QMC-99

| | | |
|------------------|------------------|---------|
| | | |
| APELLIDO PATERNO | APELLIDO MATERNO | NOMBRES |
| | | |
| CARRERA | CARNET IDENTIDAD | FIRMA |

1. En un recipiente de 100 g de masa, se introducen 25 mL de un líquido y la masa del conjunto es igual a 125 g, luego se introduce un metal y el volumen asciende a 30 mL, alcanzando una masa total (del conjunto) igual a 135 g. Determinar la densidad del líquido y del metal

- a) 1 g/mL y 2 g/mL
b) 2 g/mL y 3 g/mL
c) 2 g/mL y 1 g/mL
d) 1 g/mL y 3 g/mL
e) Ninguna de las anteriores

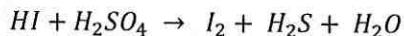
2. A que temperatura en la escala Celsius se tendrá un valor doble en la escala Fahrenheit:

- a) 120
b) 200
c) 260
d) 160
e) Ninguna de las anteriores

3. Cuál es el volumen de un gas si su temperatura se reduce a 1/3 y su presión a 1/6.

- a) 2,5 V
b) 25 V
c) 1 V
d) 2 V
e) Ninguna de las anteriores

4. Igualar la siguiente reacción por el método del ion electrón e indicar los coeficientes del ácido sulfúrico y yodo molecular.



- a) 1 y 1
b) 1 y 8
c) 1 y 4
d) 2 y 4
e) Ninguna de las anteriores

5. Calcula la masa de oxígeno que se necesitan para reaccionar con 3 moles de C_2H_4



- a) 145 g
b) 192 g
c) 280 g
d) 245 g
e) Ninguna de las anteriores