

UNIDAD EDUCATIVA "SIXTO SUAREZ NAVARRO"

TEMA DE EVALUACIÓN: LEYES VOLUMÉTRICAS

Prof. Cintia Yapura Ll.

NOMBRE:

I.- RELACIONA CON UNA LINEA LA LEY Y SU CONCEPTO

1. Es el cálculo de los volúmenes de las sustancias gaseosas que participan en una reacción química.

Ley de Avogadro

2. Los volúmenes de los gases que participan en una reacción química, siempre están en relación sencilla, enunciable en números enteros pequeños.

Ley de Gay Lussac

3. Volúmenes iguales de gases contienen números iguales de moléculas a igualdad de presión y temperatura.

Leyes volumétricas

II. Resuelve los siguientes ejercicios, según la ecuación

4. Utilizo 40 l de F<sub>2</sub>. Encuentre los volúmenes de H<sub>2</sub> y HF



H<sub>2</sub>=40 y H F=80

H<sub>2</sub>=20 y H F=80

H<sub>2</sub>=80 y H F=40

5.

Es la masa formular o molecular, expresada en gramos

La masa de los reactivos que participan en una reacción química siempre respetan una proporción determinada

Es un conjunto de 6,02x10<sup>23</sup> moléculas o mínimos formulares

6

Tiene un volumen de 22,4 litros

Es la masa formular o molecular, expresada en gramos

Es el cálculo de las cantidades de sustancia en una reacción química

III. SOLUCIONAR MEDIANTE LA REGLA DE TRES SIMPLE

Un MOL de agua pesa 18g. ¿a cuántos moles equivale 117g de agua?

6.5 MOLES

18 MOLES

9.5 MOLES