UNIDAD EDUCATIVA "SIXTO SUAREZ NAVARRO"

TEMA DE EVALUACIÓN: LEYES VOLUMÉTRICAS

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.

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

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

Ley de Avogadro

Ley de Gay Lussac

Leyes volumétricas

II. Resuelve los siguientes ejercicios, según la ecuación

4. Utilizo 40 l de F_2. Encuentre los volúmenes de H_2 y HF

$$H_2 + F_2 \longrightarrow 2HF$$

H_2=40 y H F=80

H_2=20 y H F=80

H_2=80 y H F=40

5. MOL | Número de Avogadro | 22,4 litros

6 22.4 litros | MOL | Ley de Gay Lussac

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

LIVEWORKSHEETS