



Nº 02

Práctica Semanal **LEY DE CONSERVACIÓN
DE LA MATERIA**

NOTA

Alumno: _____

Fecha: _____

1

Si obtengo 6×10^{24} de **dióxido de azufre** en la reacción ¿Cuánto de **ácido sulfúrico** empleo? Pf= ácido es 98 g/mol



- a) 920 g
- b) 940 g
- c) 960 g
- d) 980 g
- e) 990 g

RSPT:

2

En la **reacción** $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$ se unen 72×10^{23} de **hidrógeno** con suficiente cantidad de **nitrógeno** ¿Cuántas gramos de **Amoniaco** se obtienen? Pf. Amoniaco=17

- a) 34 g
- b) 17 g
- c) 68 g
- d) 136 g
- e) 85 g

RSPT:

3

Marcar verdadero o Falso sobre la ley de conservación de la materia o Lavoisier

- a) Los reactantes deben ser distintos a los productos en cuanto a pesos (V)(F)
- b) Las proporciones deben coincidir al hacer este proceso (V)(F)
- c) La materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma (V)(F)
- d) en caso de aparecer una flecha ↓ se presenta un precipitado (V)(F)
- a) VVVV b) VFVF c) FFVV d) FFFF e) FVVV

RSPT:

4

Si obtengo 132 g de **dióxido de carbono** en la reacción ¿cuánto de propano necesito? Pf= propano: 44 g/mol (C: 12; O: 16; H: 1)



- a) 44 g
- b) 88 g
- c) 132 g
- d) 22 g
- e) 154 g

RSPT:

5

En la **reacción**: $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ La masa de **oxígeno** requerido para producir 48×10^{23} moles de **NO** es: (N:14, O: 16)

- a) 160 g
- b) 240 g
- c) 320 g
- d) 480 g
- e) 120 g

RSPT:

**Nº 02***Práctica Semanal* **LEY DE CONSERVACIÓN
DE LA MATERIA****NOTA**

Alumno: _____

Fecha: _____

Lic. MAX OBREGÓN SÁNCHEZ