


Nº 02
Práctica Semanal
QUÍMICA
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** $H_2 + N_2 \rightarrow NH_3$ 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:** $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$ 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**
QUÍMICA**LEY DE CONSERVACIÓN
DE LA MATERIA**

NOTA

Alumno: _____

Fecha: _____

--	--	--