

Practica 5 Química

1. D. Ya que se aplica el factor de conversión y nos da 2.4.
2. Se utiliza la fórmula $PV=nRT$, luego se pasan de gramos a moles cada uno de los elementos, después se sustituye en la fórmula, y los resultados se suman, dando así aproximadamente 29.33 de presión total.
3. C. Se utiliza $PV=nRT$ y da 49L
4. Se utiliza $P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$, se reemplazan los datos y da 28L.
5. Las sustancias que se oxida es Fe
6. La sustancia que se reduce es Mn
7. El agente oxidante es Mn
8. El agente reductor es Fe
9. ACLARACION, NO VOY A COLOCAR LAS REACCIONES QUIMICAS, SOLO EL VALOR DEL BALANCEO Y QUE CLASE DE REACCION ES

Ej: $2H_2 + 1O_2 \rightarrow 2H_2O$ == 2 1 2 combinación.

1 3 2 combinación

2 2 2 1 sustitución.

2 2 3 descomposición.

1 2 1 1 desplazamiento doble.

1 2 1 2 desplazamiento doble.

3 1 1 descomposición.

2 1 2 2 1 combustión.

2 1 2 combinación.

2 2 1 descomposición.

4 1 1 2 1 descomposición.

1 1 1 1 desplazamiento doble.

1 3 3 2 sustitución.

4 1 1 2 8 desplazamiento doble.



1 2 1 2 sustitución.

1 2 2 1 1 descomposición.

10. Primero se balancea la ecuación, luego se calculan los gramos de SO_2 a partir de los 50 de O_2 , nos da 66.67g de SO_2 .

Luego se calculan los moles teniendo en cuenta los de la ecuación y los 50g de O_2 , nos da como resultado 1.04 moles de SO_2

11. El O_2 pesa 32g y nos dan 10 en el ejercicio, hacemos el factor y nos da 0.3125 moles de CuO (que los dos tienen solo un mol, por ende la relación es la misma).

12. Aplicamos la fórmula de fracción molar del disolvente que es $X_2 = \frac{n_1}{n_1 + n_2}$

Reemplazamos y nos da $15/5+15 = 0,75$.

13. C. Ya que le falta 0,25 para llegar a 1.

14. D ya que es el valor que más se acerca de todos.

15. A. Ya que nos dice solo la cantidad de estos.

16. B. Ya que incluso hay materiales tóxicos

