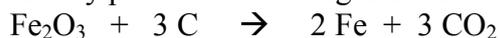


Preguntas realizadas en el control del Bloque V

1. Señala los reactivos y productos de la siguiente reacción:



2. Escribe la definición de la Ley de Lavoisier:
3. ¿Cuántas moléculas tiene un mol de oxígeno?
4. ¿Cuántos moles son 200 g de NH_3 ? Dato: $M_{\text{NH}_3} = 17 \text{ u}$
5. ¿Qué es una reacción exotérmica?
6. ¿Qué es un electrolito?
7. ¿Qué es un ácido?
8. ¿Qué es un indicador?
9. Una disolución de pH 10, ¿es ácida, básica, o neutra? _____
10. ¿Qué es la neutralización?
11. Escribe la definición de la ley de conservación de la masa:
12. Define mol.
13. ¿Cuántos moles son 200 g de CO_2 ? Dato: $M_{\text{CO}_2} = 44 \text{ u}$
14. ¿Qué es una reacción exotérmica?
15. ¿Qué es una base?
16. Una disolución de pH 1, ¿es neutra, ácida, o básica? _____
17. ¿Qué masa tiene un mol de una molécula?
18. ¿Qué sucede en las reacciones endotérmicas?
19. Una disolución de pH 8, ¿es ácida, básica, o neutra? _____