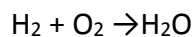


Ejercicios Desarrollados: Ecuaciones Químicas y Cantidad de Producto

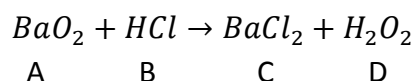
➤ Ejercicio 1

Ajuste la siguiente ecuación química:



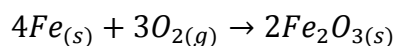
➤ Ejercicio 2

Ajuste por el método algebraico la siguiente ecuación química:



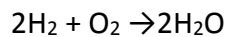
➤ Ejercicio 3

¿Cuántos mol de $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$ se pueden producir de la reacción de Fe con 0,30 mol de $\text{O}_2(\text{g})$? Escriba y equilibre la reacción.



Solución

- 1) anteponeamos un dos (2) a la molécula de hidrógeno y se ajusta la ecuación:



- 2)

$$Ba: A=C \quad A=1$$

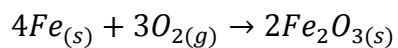
$$O: 2A=2D \quad B=2$$

$$H: B=2D \quad C=1$$

$$Cl: B=2D \quad D=1$$



- 3)



$$0.30molO_2 \times \frac{2molFe_2O_3}{3molO_2} = 0,2molFe_2O_3$$

Se obtendrá 0,2 mol de Fe_2O_3