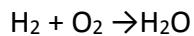


## Ejercicios Desarrollados: Ecuaciones Químicas y Cantidad de Producto

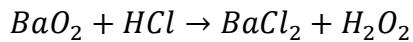
### ➤ Ejercicio 1

Ajuste la siguiente ecuación química:



### ➤ Ejercicio 2

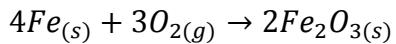
Ajuste por el método algebraico la siguiente ecuación química:



A      B      C      D

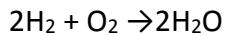
### ➤ Ejercicio 3

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



## Solución

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



2)

$$\text{Ba: A=C} \quad \textcolor{red}{A=1}$$

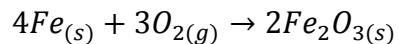
$$\text{O: } 2\text{A}=2\text{D} \quad \text{B=2}$$

$$\text{H: B=2D} \quad \text{C=1}$$

$$\text{Cl: B= 2D} \quad \text{D=1}$$



3)



$$0,30\text{molO}_2 \times \frac{2\text{molFe}_2\text{O}_3}{3\text{molO}_2} = 0,2\text{molFe}_2\text{O}_3$$

Se obtendrá 0,2 mol de  $\text{Fe}_2\text{O}_3$