1 Entorno reactions

$$H_2O + CO_2 \rightleftharpoons H_2CO_3$$
 {1}

$$\frac{1}{2}\,\mathrm{H_2O} + \mathrm{CO_2} \iff \mathrm{H_2CO_3}$$

Si modificamos el tag:

$$\frac{1}{2} H_2 O + CO_2 \rightleftharpoons H_2 CO_3$$
 (R.2)

Formación del H_2SO_4

$$SO_2 + 1/2O_2 \longrightarrow SO_3$$
 (R.3)

$$SO_3 + H_2O \longrightarrow H_2SO_4$$
 (R.4)

$$AlCl_3 + 3 H_2O \longrightarrow Al(OH)_3(s) + 3 HCl(g)$$

$$Al(H_2O)_6^{3+} + 2 H_2O \longrightarrow [Al(H_2O)_5OH]^{2+} + H_3O^+$$

Índice de reacciones químicas

Reacción	$\{1\}$.															1	Ĺ
Reacción	(R.2)															1	ĺ
Reacción	(R.3)															1	ĺ
Reacción	$(\mathbf{R.4})$															1	l