

SIMBOLOGÍA USADA EN LAS ECUACIONES QUÍMICAS

Relacionar las dos columnas uniendo con una flecha

+
s
l
g
ac
↑
↓
→
↔
$\xrightarrow{\Delta}$ O $\xrightarrow{\text{calor}}$
<u>atm</u> →
°C→
<u>Pd</u> →
→

Nota: un simbolo puede tener dos significados

Reacción irreversible
A una atmosfera de presión
En presencia de calor
Estado gaseoso
En presencia de temperatura en grados centígrados
En estado líquido
En presencia de paladio o catalizar el paladio
Desprendimiento de gas
Solución acuosa
Formación de precipitado
Reacción reversible
Estado sólido
Se combina
Produce