

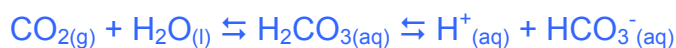
## Ácidos

A força de um ácido está associada a capacidade deste em liberar, por ionização, íons ( $H^+$ ) em solução, classificando-se como forte, moderado ou fraco.

Regras Básicas:

	<b>Hidrácidos</b>	<b>Oxiácidos</b> → fórmula genérica $H_yE_zO_x$ ; faz-se a conta $[n = x - y]$
<b>Fortes</b>	HCl, HBr, HI	$[n \geq 2]$ Ex.: $HClO_4$ , $H_2SO_4$ , $HNO_3$
<b>Moderados</b>	HF	$[n = 1]$ Ex.: $H_3PO_4$ , $HClO_2$
<b>Fracos</b>	os demais	$[n < 1]$ e $H_2CO_3$ Ex.: $HClO$ , $H_3BO_3$

Obs.:



← Equilíbrio deslocado para a esquerda

## Bases

A força de uma base está associada a capacidade desta em liberar, por dissociação, íons ( $OH^-$ ) em solução, classificando-se como fraca ou forte.

Regras Básicas:

**Fortes** → hidróxidos de metais alcalinos e alcalinos-terrosos (exceção de Be e Mg)

Ex.: NaOH, KOH,  $Ca(OH)_2$ ,  $Ba(OH)_2$

**Fracos** → as demais

Ex.:  $Fe(OH)_2$ ,  $Al(OH)_3$