

# [彈性理化]

## 認識化學式組合配對

請在桌上操作配對，配出16組離子化合物。

認識上標  
表示價數

例如  $\text{Na}^+$   
(+1 價)



(-2 價)<sup>+</sup>

硫酸根離子<sup>+</sup>

認識下標，代表個數<sup>+</sup>

$\text{O}_2$  代表氧氣是由 2 個氧原子組成<sup>+</sup>

$\text{CO}_2$  代表二氧化碳是由 1 個碳原子與 2 個氧原子組成<sup>+</sup>

$\text{Mg}(\text{OH})_2$  代表氫氧化鎂是由 1 個鎂原子與 2 個氫氧原子組成<sup>+</sup>

(氫氧在這兒是一體，所以不能寫成  $\text{MgO}_2\text{H}_2$ )<sup>+</sup>

氯化鈣

$\text{Ca}^{2+}$   
(+2 價)  
鈣 離子

$\text{CaCl}_2$

$\text{Cl}^-$   
(-1 價)  
氯 離子

$\text{Cl}^-$   
(-1 價)  
氯 離子

為什麼會有2?

電中性  
價數和為0

氫氧化鎂

$Mg(OH)_2$

$Mg^{2+}$

(+2 價)

鎂 離子

$OH^-$

(-1 價)

氫氧根離子

$OH^-$

(-1 價)

氫氧根離子

為什麼要先括號，才加2？

我們不分開

# 酸 就是 $H^+$

碳酸<sup>+</sup>

$H^{+}$   
(+1 價)<sup>+</sup>  
氫 離子<sup>+</sup>

$H^{+}$   
(+1 價)<sup>+</sup>  
氫 離子<sup>+</sup>

$H_2CO_3$ <sup>+</sup>

$CO_3^{2-}$   
(-2 價)<sup>+</sup>  
碳酸根離子<sup>+</sup>