

新竹市立培英國中 114 學年度八年級自然科寒假作業

常用的離子價數表

價數	1+	2+	3+	3-	2-	1-
族	第 1(1A)	第 2(2A)	第 3(3A)		第 16(6A)	第 17(7A)
	H <sup>+</sup> Na <sup>+</sup> K <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup> Ca <sup>2+</sup> Ba <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>		O <sup>2-</sup> S <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup> Br <sup>-</sup> I <sup>-</sup>
其 他 離 子 與 原 子 團						
	Ag <sup>+</sup> NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> 銨根	(亞鐵)Fe <sup>2+</sup> (亞鈷)Co <sup>2+</sup> Zn <sup>2+</sup> Hg <sup>2+</sup> Pb <sup>2+</sup> Cu <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup> Co <sup>3+</sup> Ni <sup>3+</sup> (也能 4+)	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> 磷酸根	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> 碳酸根	OH <sup>-</sup> 氫氧根
					SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 硫酸根	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> 硝酸根
					SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> 亞硫酸根	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> 碳酸氫根
					CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 鉻酸根	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> 醋酸根
					Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> 二鉻酸根	

拼拼看!!!原則：正負電荷量要相等!

	Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
Cl <sup>-</sup>							
O <sup>2-</sup>							
I <sup>-</sup>							
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>							
OH <sup>-</sup>							
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>							

# 化合物的化學式寫法

8 年\_\_\_\_班\_\_\_\_號 \_\_\_\_\_

1. 金屬元素寫在前面，非金屬寫後面。(正離子、負離子)
2. 含氧化物時，氧要寫在後面。
3. 中文念法，中英文顛倒。
4. 依電中性的原理平衡價數。
5. 只寫離子時，價數寫在右上角。

中文	化學式	中文	化學式	中文	化學式
水		氧化鎂		硫酸銅	
雙氧水		氧化銅		硫酸鋅	
二氧化碳		氧化鈉		硝酸鉀	
氧氣		氧化鋁		硝酸鉛	
氫氣		氧化汞		碳酸鈣	
氮氣		氧化鐵		醋酸鈉	
氯氣		二氧化硫		碳酸鈉	
氦氣		二氧化錳		碳酸氫鈉	
碘晶體		二氧化矽		氫氧化鉀	
氯化鈉		二氧化鈦		氫氧化鈉	
氯化鈣		鹽酸		氫氧化鈣	
碘化鉀		硝酸		氨	
溴化銀		硫酸		氯化銨	
硫化銀		碳酸		葡萄糖	
氯化亞鐵		醋酸		酒精	