

CH3 電解質	應具備能力	會了請打√
1	電路圖的電池正負極你會不會看？	
2	電路圖的電流與電子流如何流出？(補充)	
3	電解質通電實驗中，兩極一定會有化學變化嗎？	
4	電解質通電實驗中，兩極一定會有氣體產生嗎？	
5	每做完一次電解質實驗，下次實驗前電極要怎麼清洗呢？	
6	電解質的定義背起來	
7	講義第1頁中間，常見的酸鹼鹽解離反應式要會寫出來	
8	注意二氧化碳雖然是氣體，但他也是電解質	
9	強電解質的定義是看什麼？	
10	能夠看到化學式就知道解離的正負離子數量幾比幾	
11	知道溶液中正負離子數量不一定相等，是正負總電量相等	
12	通電前後離子的移動方向會不會？	
13	物質表現出酸鹼性的條件是什麼？	
14	酸鹼鹽類這三種的通式你會不會？	
15	會寫離子反應方程式嗎？	
16	硫酸、鹽酸、硝酸的特色與檢驗方法	
17	NH_3 、 HCl 、 Cl_2 、以上三種氣體易溶於水	
18	鹼性的東西適合溶解油脂	
19	什麼是潮解？	
20	氫氧化鈉、氫氧化鈣、碳酸鈣、氧化鈣、碳酸鈉、碳酸氫鈉， 以上這些藥品的俗名記清楚	
21	氯氣與氯化氫相遇的狀況	
22	氫氧化鈣、碳酸鈣、氧化鈣這三種怎麼相互轉換？	
23	莫耳濃度與重量百分濃度的互換	
24	1公升的水在25度C可以解離多少氫離子與氫氧根？ 那N公升呢？	
25	pH值與氫離子濃度的互換(補充)	
26	pH值的各種類型計算(p17~19)(補充)	
27	生活中常見的物品pH值排大小	

28	石蕊、酚酞、廣用、酚紅、蝶豆花在酸鹼中性的顏色背一下	
29	如何把液體倒進滴定管	
30	知道滴定管的刻度由上到下是 0 到 50mL	
31	滴定管中有氣泡的話怎麼處理？	
32	酸鹼中和後的水溶液必成中性嗎？	
33	寫得出酸鹼中和後的產物化學式嗎？	
34	酸鹼中和的計算題，計算未知濃度(補充)	
35	知道哪些是日常生活中的酸鹼中和例子	
36	小蘇打與蘇打怎麼實驗才可以產生二氧化碳？	
37	乾粉滅火器裡面填充物是什麼狀態的？	

廖柏坤資優自然

CH4 反應速率 可逆反應	應具備能力	會了請打√
1	哪些單位可以當作反應速率的單位？	
2	有效碰撞的條件是什麼？	
3	影響反應速率的 5 個條件？	
4	這 5 個條件對應碰撞學說要怎麼解釋？	
5	溫度每提高 10 度反應快一倍	
6	立方體邊長 N 等份的各項數值變化(P33)	
7	哪些粉塵是會起火塵爆的？料理食用粉末、金屬粉	
8	催化劑《有》參與反應	
9	催化劑有專一性、可重複使用性質不改變	
10	雙氧水的抑制劑是誰？	
11	哈伯法的催化劑？	
12	製備氧的時候，如何產生更多的氧氣？	
13	硫代硫酸鈉實驗中，不管實驗長短，遮蔽十字記號的硫磺量是一樣的	
14	知道用時間的倒數代表反應速率	
15	時間對溫度的座標圖，反應速率對溫度的座標圖怎麼畫	
16	反應速率對溫度的座標圖，如果有 3 條線，濃度怎麼排高低？	
17	多步驟的反應，如何看出催化劑與中間產物？	
18	可逆反應的定義是什麼？	
19	化學平衡的條件是什麼？	
20	化學平衡時，正逆反應速率的線一定要重疊	
21	化學平衡時，反應物與生成物的量不一定要相同，並且與方程式的係數比無關	
22	勒沙特列原理一定要會判斷方向	
23	記住溴水反應中添加同濃度的溴水平衡不變動	
24	能破壞化學平衡的條件有哪些？	
25	記住溫度與壓力會對正逆兩方向的速率都有影響	