理化寒假作業~影片與先備(先背)化學式

創作:利用油性筆與白板筆加水之後不同的效果,在盤子上創作做出一個故事。例如不希望被沖走的圖案用油性筆畫,希望浮起來的圖案則用不同顏色的白板筆書寫,控制圖案浮動或停留。以小組或個人,進行**創作**,並錄製影片。

影片 30 秒 ~1 分鐘上下,加背景音樂,加簡單字幕。可以放入失敗歷程與花絮。

zfang 老師 line ID: zfang66tw 或電子郵件: t064@fcjh.tc.edu.tw

在水上寫字!

輕功水上飄,字或圖案也能在水面上飄嗎?

作者/zfang

曾經在一段文章中上看到,「生命的歷程就像是寫在流水上的字,第二筆未寫,第一筆就流到遠方... 在水上寫字,無論多麼費力,那水都不能永恆,甚至是不能成形。」我們還不明白其中的生命哲學,但對於水中能不能寫字倒是感到好奇:究竟在水中寫字是什麼感覺?在水面上的字真的不能成形嗎?



拿起鉛筆試著在水面寫字,只見擾動後的水波,連第

一筆都沒看見。改拿沾墨毛筆,一筆下去,墨色雖然暫留卻很快暈開,再寫下去,整杯水就變成黑壓壓的渾水了。筆是洗乾淨了,字卻沒留下一個。

「字要怎麼寫到水上?」字,不是不能寫在水中,而是得用不同的方法來書寫。只要 有一支白板筆、一個盤子,再加上一些水,就讓字或圖案在水上漂(飄)起來!

[方法一:字「浮」起來了]

- 1. 用**白板筆**在盤子上寫字或畫圖案,再加水。圖案發生什麼變化?注意:倒水的動作不能太大,乾燥的時間也不要太久,多試幾次,直到成功。
- 2. 接著用白板筆寫字,要怎麼寫才能讓字完整浮起?盡量使字的筆畫相連。文字圖案的封 閉與連接對於浮起來的字有什麼影響?如果要完整,並試試看:不同的盤子或光滑面也 會有類似效果嗎?不同顏色、廠牌的筆效果有什麼不同?

[方法二:在水面上「放」一個字]

- 3. 改在玻璃片或湯匙柄上用白板筆寫一個字,再 把湯匙柄緩慢地斜放入水中,仔細觀察字在水 面與湯匙交會處的變化。
- 4. 用叉子輕輕調整漂浮在水面上的字,依序再完成下一個字,直到在水面上完成你的名字或是一首詩。[挑戰:水面上的一首「浮字詩」]

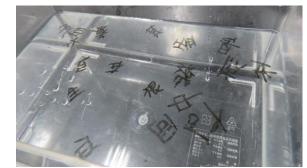


原理:

字會浮起來,表示這些文字或圖案是不<u>會溶在水裡,密度小且很容易從盤子上剝離</u>。 白板筆與油性筆都含有油墨,並透過容易揮發的有機溶劑加速乾燥。白板筆裡還添加讓字 跡圖案容易脫落一擦就掉的剝離成份,當水倒入盤子裡,白板筆的油墨與盤面的附著力 弱,因此就會浮起。而奇異筆沒有添加剝離成份,所以會牢牢附著在表面。彩色筆則因為 是水溶性的,所以遇水就溶解消失。

但,並不是每次都能成功產生完整的字或圖案。除了筆畫間要能相連,加水的時機也要拿捏,如果寫了很多個字,字跡已經乾燥,就不容易浮起。水不能倒太快,否則圖案被水流整個沖起變成碎片在水面上四處遊蕩。

如果想在水面上寫很多字,就要靠簡易版的方法了。用白板筆在光滑面上寫字,寫完後 緩緩斜插到水中,碰到水時,圖案會慢慢地剝 離。之後再用叉子輕輕撥動字跡位置,重複寫 字,一次一個,有耐心就會完成一首水上詩!



1. 寫出離子與根的中文,並組合化學式與中文名稱

	Cl ⁻ 氯離子	NO₃⁻ 硝酸根	OH ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	O ²⁻
Na ⁺ 鈉離 了	STABLE 1	n/1EX [K				
K ⁺		KNO ₃ 硝酸鉀				
H ⁺						
NH ₄ ⁺ 銨根						
Ca ²⁺			Ca(OH) ₂ 氫氧化鈣			
Cu ²⁺						
Fe ³⁺				Fe ₂ (CO ₃) ₃ 碳酸鐵		

2.常見的化學反應式,利用寒假先備(先背)

說明: 氦和氫化合成氨 N₂ + 3H₂ → 2NH₃

「→」表示反應方向。「3」、「2」稱為均衡係數,代表反應物(生成物)的分子數目。例如:3個氫和1個氦可以反應成2個氨

※氣體製備

- ② 氧氣: $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} O_2 \uparrow + 2H_2O$ 氮氣: $Mg + 2HCI \rightarrow H_2 + MaCI_2$
- 二氧化碳 CaCO₃ + 2HCl → CaCl₂ + CO₂ + H₂O (稀酸檢驗)

※燃燒(氧化)

鈉 $4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2 O$

② 鎂 $2Mg + O_2$ → 2MgO (鎂帶燃燒生成氧化鎂)

碳 $C + O_2 \rightarrow CO_2$ (缺氧燃燒時產物為 CO)

硫 $S + O_2 \rightarrow SO_2$

◎ 氫 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ (氫氣點火燃燒・即水的合成)

甲烷(天然氣): CH₄+ 2O₂ → CO₂ + 2H₂O

丙烷(液化石油氣): C₃H₈+ 5O₂ → 3CO₂ + 4H₂O

酒精 (乙醇): C₂H₅OH + 3O₂ → 2CO₂ + 3H₂O Note:

碳氫化合物燃燒產物均為 CO2 + H2O

※氧化物溶於水

金屬: \bigcirc MgO + H₂O → Mg(OH)₂

 $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$

非金屬: \bigcirc $SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$ (酸雨的形成)

 $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$ (汽水、酸雨的形成)

※稀酸的檢驗

 $Mg + 2HCl \rightarrow H_2 + MgCl_2$ $Fe + 2HCl \rightarrow H_2 + FeCl_2$

 \bigcirc CaCO₃ + 2HCl \rightarrow CaCl₂ + CO₂ + H₂O

※酸鹼中和

- \bigcirc HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H₂O
- \bigcirc $H_2SO_4 + 2 NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$

3.常見的化學式與俗名,利用寒假先備(先背)

俗名	中文學名	化學式	
化學工業之母	硫酸	H_2SO_4	
國防工業之母	硝酸	HNO ₃	
鹽酸	氯化氫水溶液 (氫氯酸)	HCl	
雙氧水	過氧化氫水溶液	H ₂ O ₂ (過氧化氫)	
食鹽	氯化鈉	NaCl	
灰石(石灰石) (大理石、貝殼主成分)	碳酸鈣	CaCO ₃	
石灰(生石灰)	氧化鈣	CaO	
熟石灰(石灰水、消石灰)	氫氧化鈣	Ca(OH) ₂	
草鹼(草木灰)	碳酸鉀	K_2CO_3	
蟻酸	甲酸	НСООН	
冰醋酸 (純醋酸)	乙酸	CH₃COOH	
木精	甲醇	CH ₃ OH	
酒精	乙醇	C_2H_5OH	
P.E.	聚乙烯	(鏈狀聚合物)	
P.V.C.	聚氯乙烯	(鏈狀聚合物)	
P.S.	聚苯乙烯	(鏈狀聚合物)	
天然氣(自來瓦斯、沼氣)	主要成分:甲烷	CH ₄	
液化石油氣(桶裝瓦斯)	主要成分:丙烷	C_3H_8	
罐裝瓦斯	主要成分:丁烷	C_4H_{10}	
氨水 (阿摩尼亞)	氨 或 氫氧化銨	NH3 或 NH4OH	
苛性鈉 (燒鹼)	氫氧化鈉	NaOH	
大蘇打(海波)	硫代硫酸鈉	$Na_2S_2O_3$	
蘇打(洗滌鹼)	碳酸鈉	Na ₂ CO ₃	
小蘇打(焙用鹼、發粉)	碳酸氫鈉	NaHCO ₃	
燒石膏	硫酸鈣	CaSO ₄	