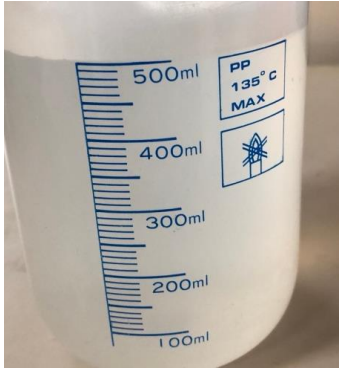
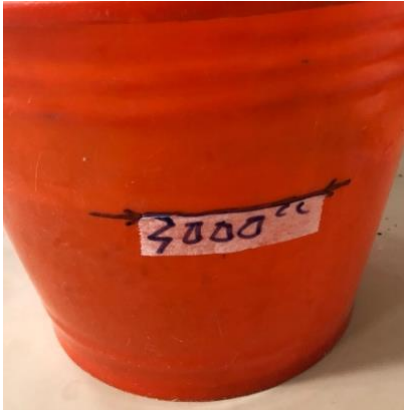
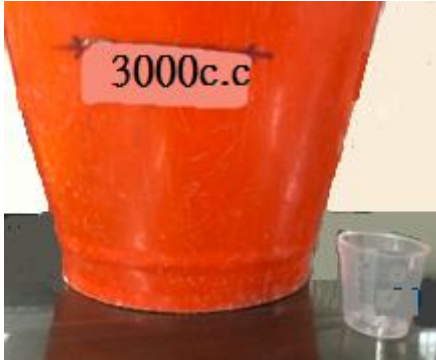


花蓮縣花蓮市中正國小【稀釋漂白水】調配步驟說明

依據：COVID-19(武漢肺炎)社區防疫公共環境消毒指引(2020/4/20 修正)

	
量杯(500c.c)*6 (第一次準確測量 水桶畫記用)	水桶畫線標示 3000c.c 清水
	
60c.c. 漂白水	一桶 3000c.c. 清水+60c.c 漂白水 調配(1000ppm)稀釋漂白水 <u>註:依照紙漿廠配發漂白水濃度不同而調整漂白水量</u>

請老師可以依照上圖標示用身邊有的容器，調配(1000ppm)稀釋漂白水：

1. 第一次拿量杯倒入 3000 c.c. 清水。
2. 找出水平面在水桶上貼膠帶標示。
3. 再拿回收的漱口水杯，測量 60c.c.。
4. 倒入 60c.c. 漂白水。
5. 60c.c 漂白水加上一桶 3000c.c. 清水，攪拌均勻後，就完成(1000ppm)稀釋漂白水的配製，需在 24 小時內用完以確保殺菌力。環境消毒除了班級教室學生常碰觸的門把、桌椅、玩具、書本、水龍頭等，還有專科教室及活動中心，消毒時請開窗，保持空氣流通，以拖把或抹布進行桌椅等環境表面及地面擦拭，留置時間建議 1-2 分鐘，再以濕拖把或抹布擦拭清潔乾淨，消毒頻率每天至少一次。

※切記漂白水不要與鹽酸混和使用，會造成大量毒氣(氯氣)傷害人體，請特別留意。

環衛組感謝您！

漂白水的使用說明

資料來源：衛生署 <https://www.info.gov.hk/info/sars/tc/useofbleach.htm>

漂白水是一種強而有效的家居消毒劑，其主要成分是次氯酸鈉 (Sodium hypochlorite)，能使微生物的蛋白質變質，有效殺滅細菌、真菌及病毒。經稀釋的漂白水，存放時間越長，分解量越多，殺菌能力便會降低，所以最好在 24 小時內用完。

使用漂白水時應小心處理，因為漂白水對黏膜、皮膚及呼吸道具刺激性，遇熱和光會分解，亦容易與其它物質產生化學反應。不當使用漂白水會影響其殺菌功能，甚至造成意外，威脅健康。過量使用漂白水或使用濃度過高的漂白水，會產生有毒物質污染環境，破壞生態。

用具

清潔前，首先預備一切所需用具，例如清潔工具、清潔／消毒劑、量度器皿及保護裝備。

清潔工具：刷子、地拖、毛巾、噴壺、膠桶

清潔／消毒劑：漂白水、清水

量度器皿：湯匙、量杯

保護裝備：口罩、膠手套、膠圍裙、護眼罩（最好有）

調校及使用稀釋漂白水的方法及步驟

調校或使用漂白水時要開窗，使空氣流通。

由於漂白水會刺激黏膜、皮膚及呼吸道，所以調製及使用漂白水時須佩戴保護裝備。

稀釋時要用冷水，因為熱水會令成分分解，失去效能。

消毒完的物品，應以清水沖洗及抹乾。

完成消毒後，把清潔用具浸於稀釋漂白水中 30 分鐘，用清水沖洗乾淨，才可再次使用。

最後用肥皂洗手，用清潔的毛巾抹乾雙手。

使用稀釋漂白水注意事項

避免接觸眼睛。如果漂白水濺入眼睛，須以清水沖洗至少 15 分鐘及看醫生。

不要與其他家用清潔劑一併或混和使用，以防降低殺菌功能及產生化學作用。當混合於酸性清潔劑如一些潔廁劑，便會產生有毒氣體，容易造成意外，令身體受傷。如有需要，應先用清潔劑清潔及用水過清後，才再用漂白水消毒。

2017/07/19 臺灣高雄市發生游泳池中毒事件，起因為清潔人員將漂白水與鹽酸混合使用。

說明：漂白水的化學學名：次氯酸鈉 NaOCl 、鹽酸 HCl 。這兩著的化學式裡都含有 Cl (氯)，如果將兩者同時混用，將會導致彼此互相反應，產生大量的水和氯氣。氯氣極容易與人體的黏膜結合產生酸，造成呼吸道、眼睛黏膜的傷害。兩者切勿混合使用。