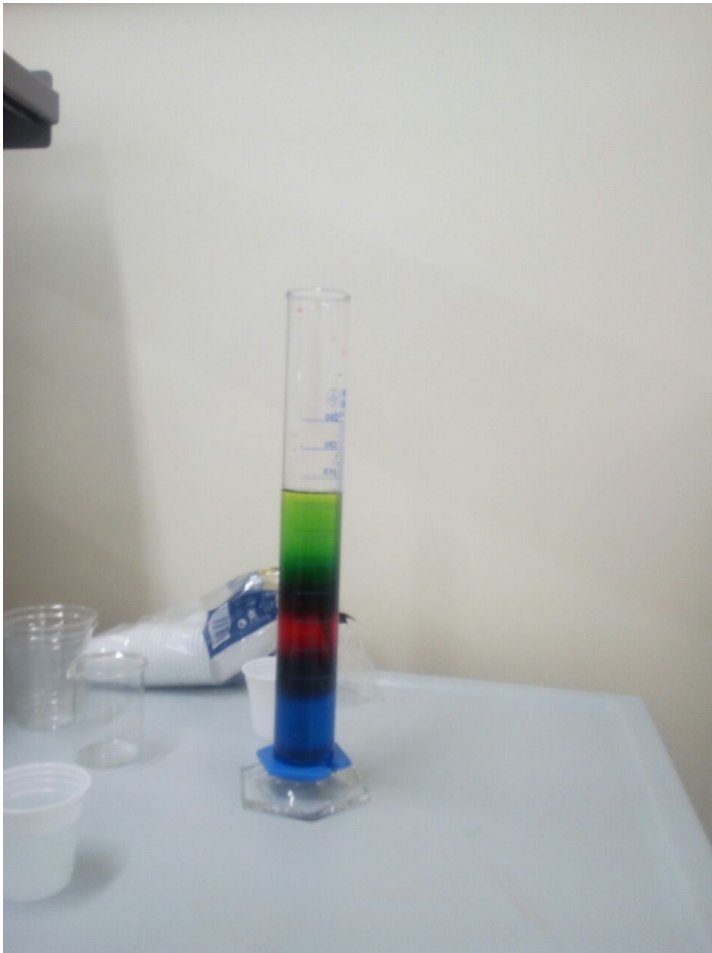


IIS CONCETTO MARCHESI ESPERIENZE DI LABORATORIO 1AT

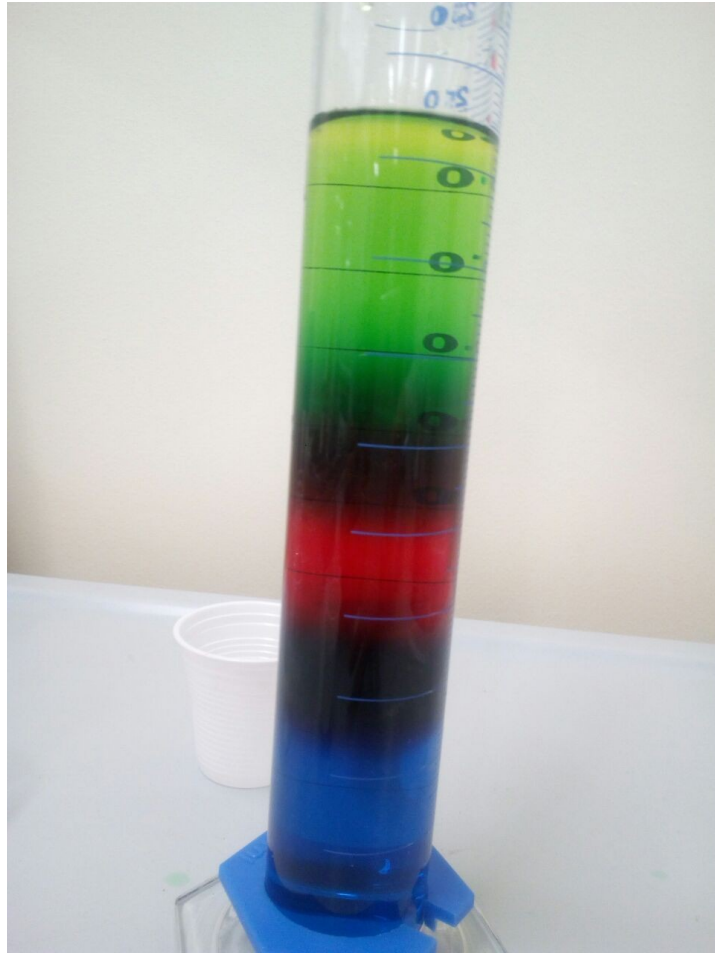


www.shutterstock.com · 200106980

SOLUBILITA' DELLO ZUCCHERO ($C_{12}H_{22}O_{11}$) A DIVERSE CONCENTRAZIONI



La solubilità in genere viene espressa come grammi di soluto disciolti in 100 grammi di solvente ad una data temperatura.





CRISTALLIZZAZIONE DEL SOLFATO DI RAME ($\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$)

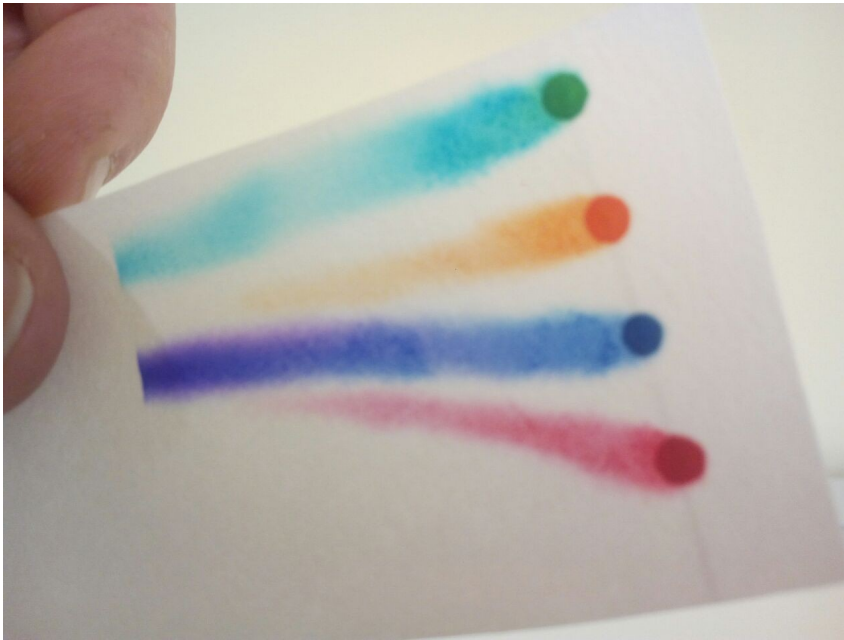


La cristallizzazione è una transizione di fase della materia, da liquido a solido. Nella quale composti disciolti in un solvente solidificano.

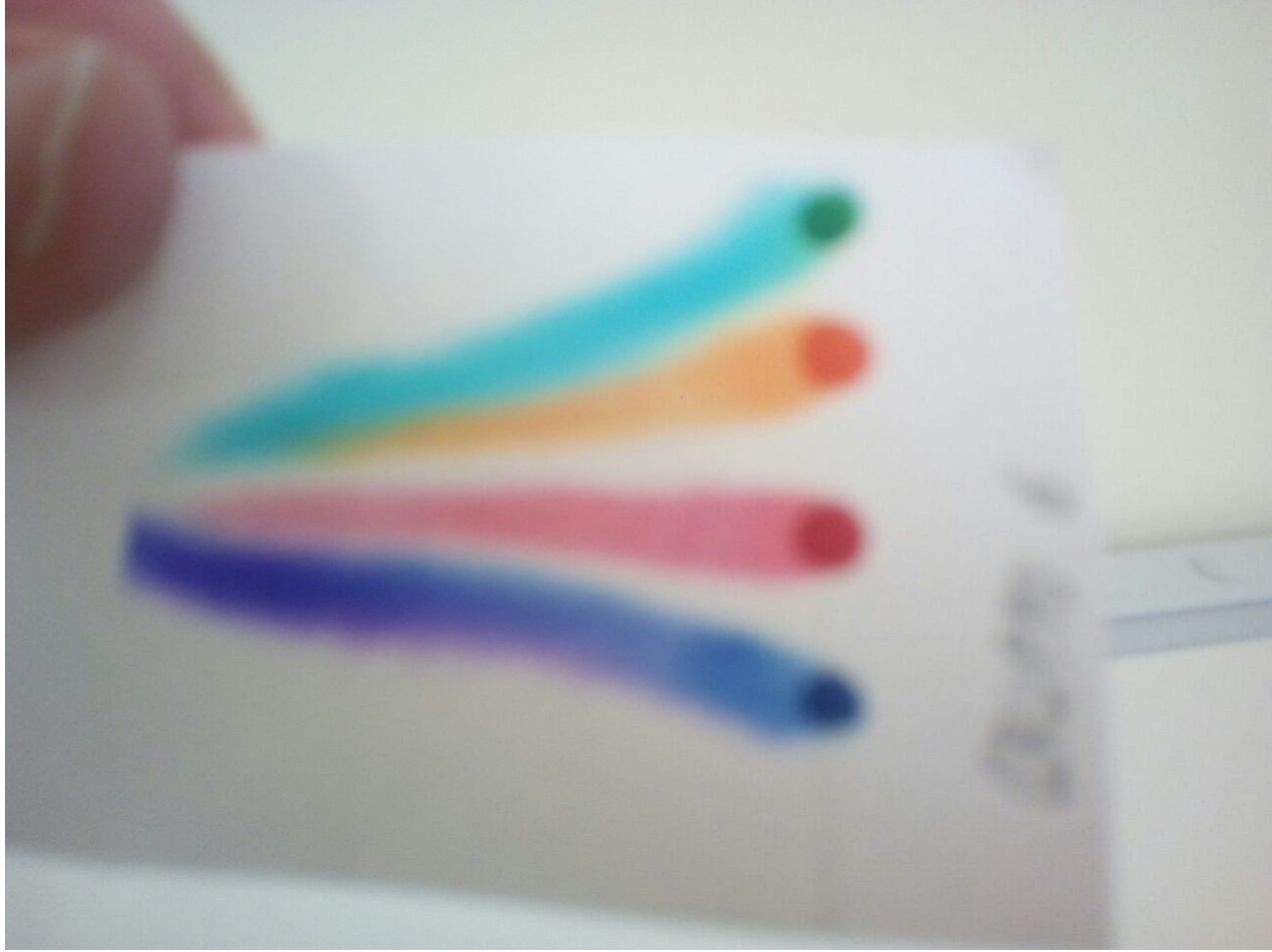




CROMATOGRAFIA SU CARTA



La cromatografia su carta è un tipo di tecnica di separazione cromatografica nella quale la fase fissa è costituita da una striscia di carta da filtro



GRUPPO 5



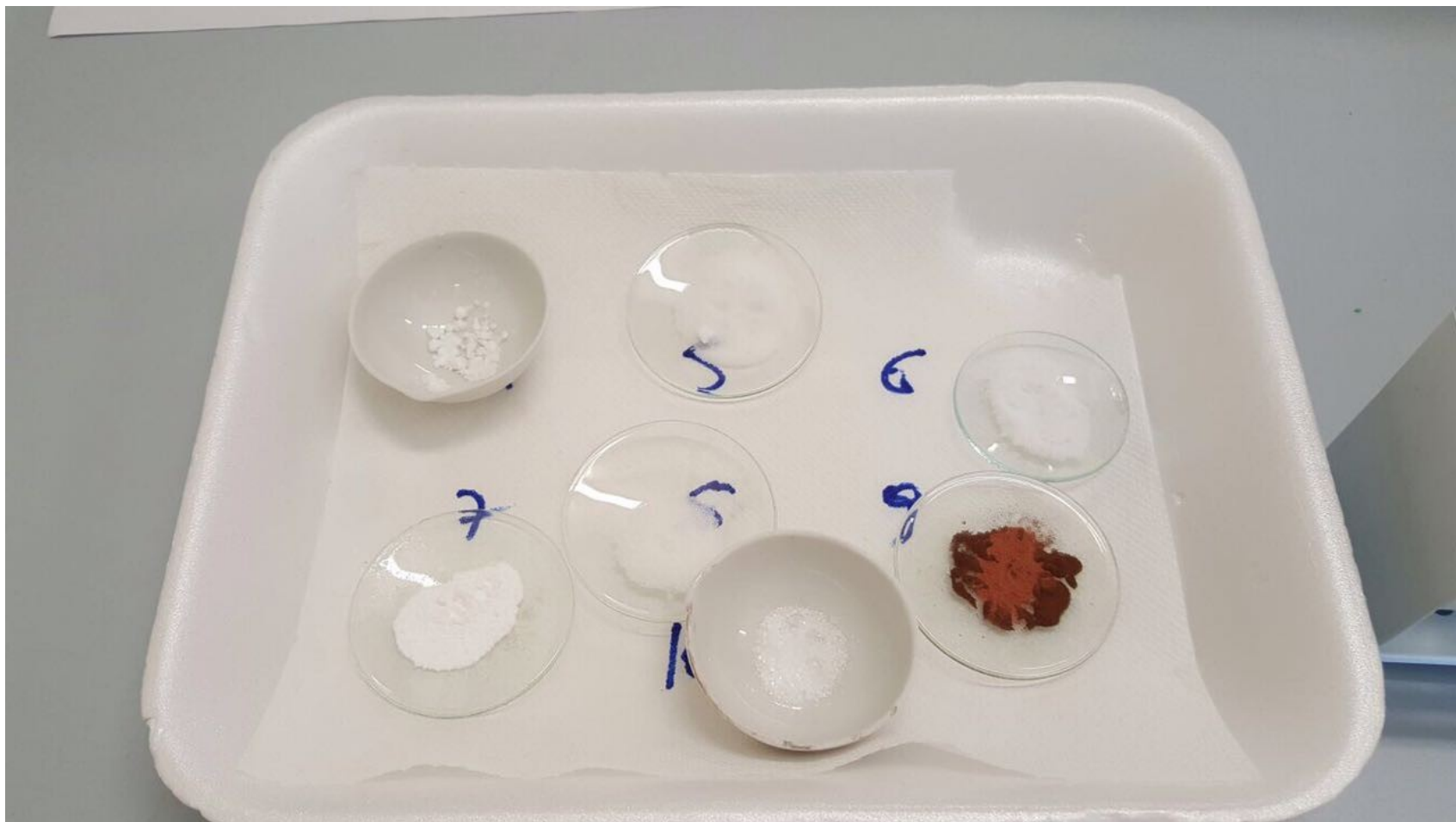
CROMATOGRAFIA SU CARTA



PREPARAZIONE DEI SAGGI ALLA FIAMMA (HCl e vari campioni)



PREPARAZIONE DEI SAGGI ALLA FIAMMA (HCl e vari campioni)

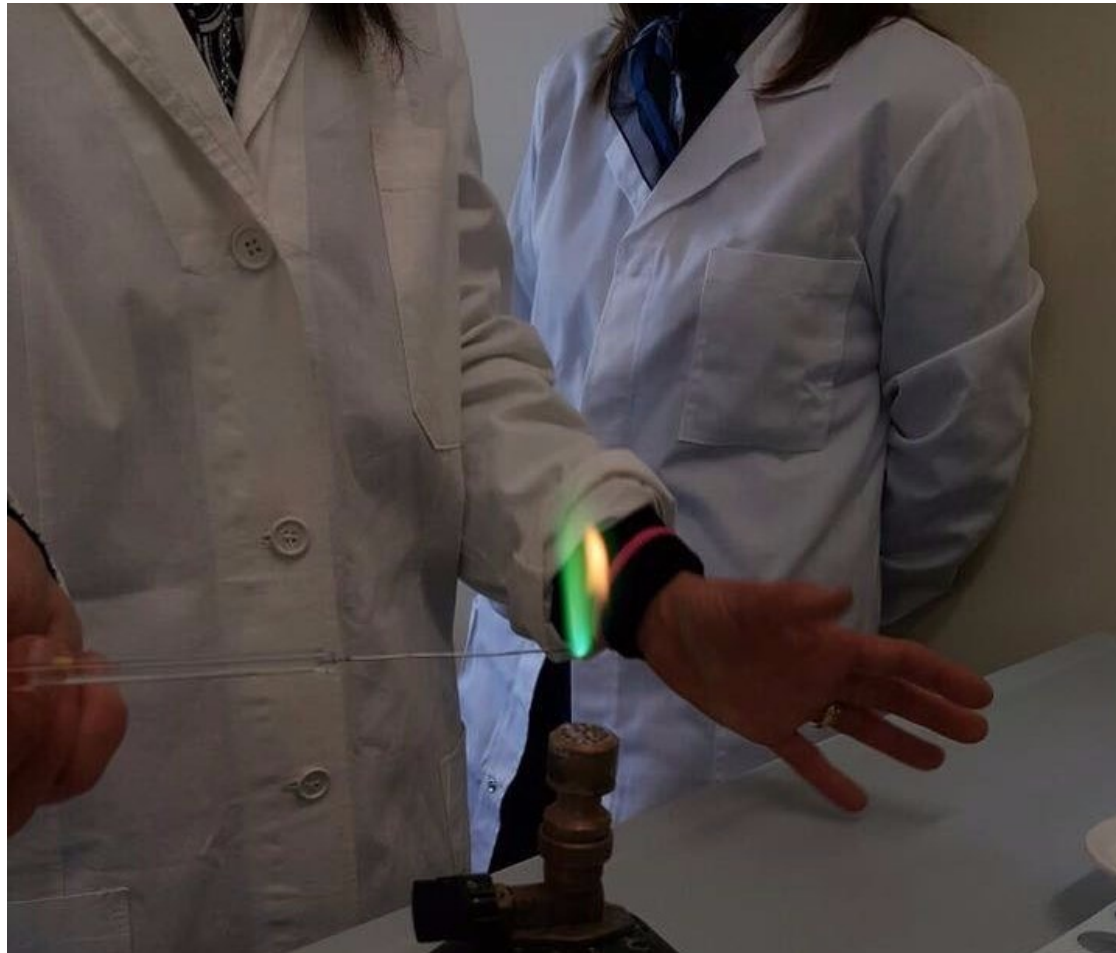


SAGGI ALLA FIAMMA

I saggi alla fiamma consentono di identificare una sostanza in base al colore che essa impartisce alla fiamma.



Catione di Bario (Ba^{++})



Catione di Sodio (Na^+)



Catione di Litio (Li^+)



Densità



La densità di una sostanza è il rapporto tra la sua massa e la sua unità di volume.

$$d = m/v$$

