



4. FORMACIÓ DE CRISTALLS

Aquesta experiència permet observar a l'aula com es formen i creixen uns cristalls, imitant la seva formació natural. Es pot utilitzar qualsevol sal soluble, però les que recomanem donen bon resultat i cristalls de formes diferents.

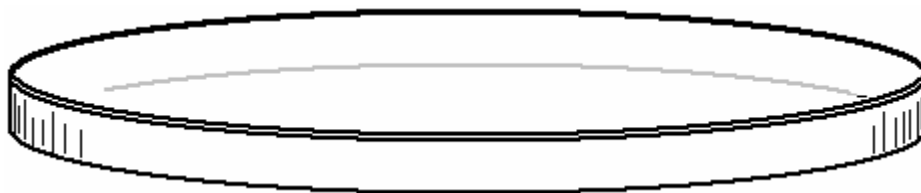
Material

- Fogó
- Suports
- Vasos de laboratori
- Espàtules no metàl·liques
- Plaques de Petri
- Aigua destil·lada
- Nitrat potàssic: KNO_3
- Alum: $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$
- Sulfat de coure: $CuSO_4$
- Tiosulfat de sodi: $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$

Procediment

Per a cada sal el procediment és el mateix i té dues fases:

1. Escalfar aigua destil·lada.
2. Anar-hi posant la sal escollida i remenar fins que es dissolgui, posar-n'hi més i tornar a remenar. Es pot arribar a la saturació, però no cal fer-ho.
3. Repartir en dues plaques de Petri quantitats iguals de dissolució.
4. Per a cada dissolució, posar una placa en un lloc calent (esterilla o radiador de la calefacció), i l'altra en un lloc a temperatura de l'ambient.
5. Controlar el temps aproximat (hores, dies...) que ha trigat en evaporar-se l'aigua de les diferents plaques.
6. Observar el contingut de les plaques i comentar el que ha passat i les seves causes.



Comentari

.....

.....

.....

.....

.....