

FEM GUIX A CLASSE

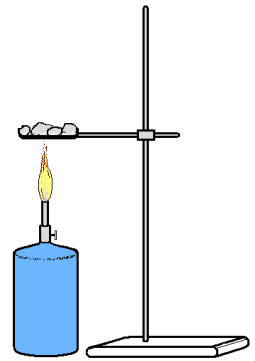
El guix que utilitzem s'obté de la **pedra de guix**, formada principalment per sulfat de calci hidratat ($\text{CaSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$). Les molècules de sulfat de calci estan lligades a molècules d'aigua formant una xarxa molt sòlida. A partir de 200°C de temperatura es trenca aquesta unió i la pedra de guix es transforma en guix cuit.

Material:

- Fogó
- Pinces de cuina
- Aigua
- Suports de laboratori
- Balança
- Base de fusta
- Bol i espàtula
- Pedra de guix
- Reixeta
- Martell
- Morter i mà de porcellana

Procediment:

- Posa un full sobre la balança i fes la tara. **Afegeix** uns trossos de pedra de guix a sobre.
- Anota** el pes a la taula.
- Posa** les pedres de guix **sobre el fogó** com en el dibuix. A sota pots posar un full per recollir les engrunes que cauen.
- Encenem** el fogó
- Aproximadament cada minut, **gira les pedres** utilitzant les pinces.
- Quan han passat uns 10 minuts, **tanca el foc i espera a que es refredin**. Ja hem obtingut el **guix cuit**.
- Tara un full i posa a sobre el guix cuit, pesa'l i **anota-ho a la taula**.
- Dins el morter, ves aixafant les pedres de guix fins a obtenir guix en pols.
- Posa guix en pols al bol, ves-hi posant aigua i remena fins a obtenir una pasta.
- Deixa que el guix **s'adormi**.



Activitats:

- Completa la taula.

Pes de pedra de guix cru	Pes del guix cuit	Ha guanyat o perdut pes? Quant?

- Com s'explica la diferència de pes?

- On és l'aigua que hi has posat? Marca-ho amb una X

- ☐ S'ha evaporat
 ☐ S'ha combinat amb el guix
 ☐ No ho sé