

LUME VERDE ESPONTÁNEO

Material:

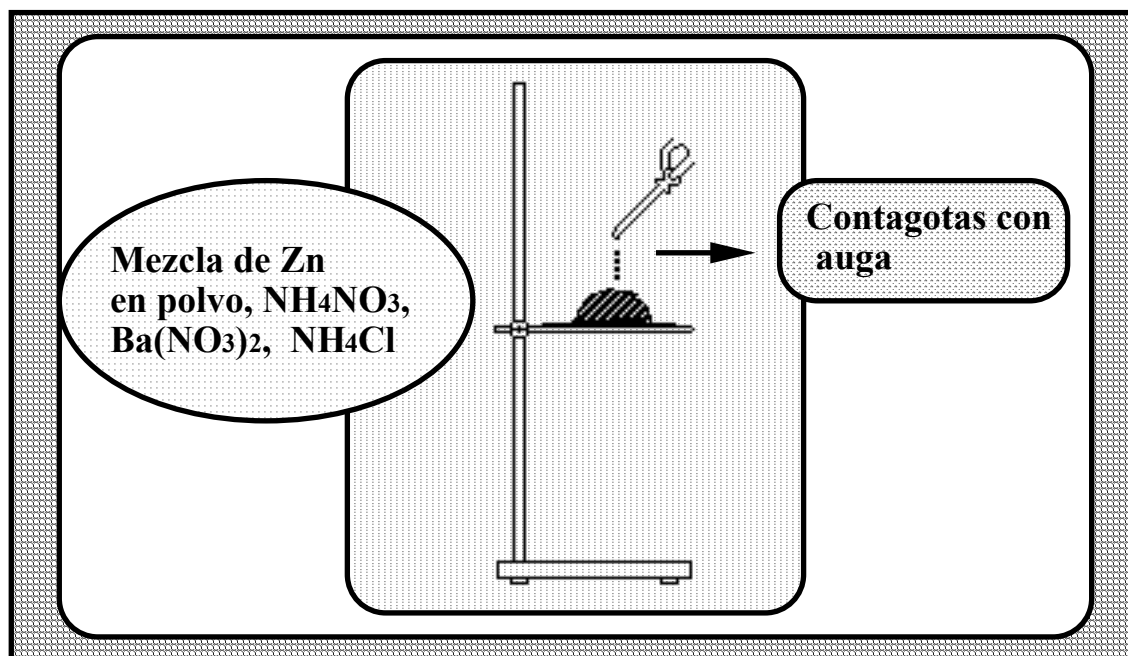
- ◆ Cápsula de porcelana ou morteiro.
- ◆ Balanza.
- ◆ Contagotas.

Reactivos:

- ◆ Cinc, Zn, en polvo.
- ◆ Nitrato de amonio, NH_4NO_3
- ◆ Cloruro de amonio, NH_4Cl
- ◆ Nitrato de Bario, $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- ◆ Auga destilada.

Procedemento:

Mesturamos íntimamente 4 g de Zn con 4 g de NH_4NO_3 , 1 g de NH_4Cl y 0.5 g de $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ nunha cápsula de porcelana ou morteiro. Pasamos o contido a unha rexilla posta nun soporte e engadímoslle unhas gotas de auga, repentinamente xurde un lume verde brillante⁵.



Aplicacións didácticas:

- ◆ Reacción en estado sólido.
- ◆ Procesos redox.