

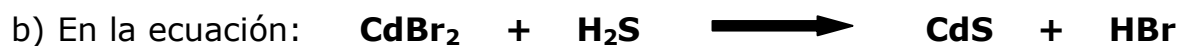


PROBLEMAS DE "CÁLCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS masa-masa

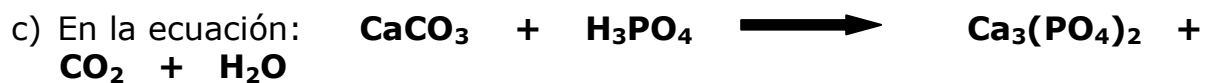
EJERCICIO 2. Resuelve los siguientes problemas.



¿Qué cantidad de BaCl_2 se obtendrá al reaccionar 80g de HCl ?



¿Cuánto H_2S es necesario para obtener 600g de CdS ?





¿Cuánto $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ se obtiene al reaccionar 900g de CaCO_3 ?

d) De la ecuación: $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

¿Cuántos gramos de H_2SO_4 reaccionarán con 400g de NaOH ?

e) En la ecuación: $\text{Na}_2\text{S} + \text{HBr} \longrightarrow \text{NaBr} + \text{H}_2\text{S}$

¿Cuánto Na_2S es necesario para obtener 3Kg de NaBr ?