



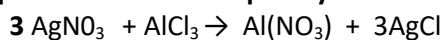
GUIA N°2 DIFERENCIADO DE QUÍMICA

Objetivos:

1.	Determinan reactivo limitante y exceso de una reacción química
2.	Determinan correctamente el rendimiento real y teórico de una reacción.
3.	Determinan correctamente la composición porcentual de diversos compuestos

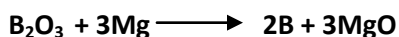
I-Aplicar

1-Se hacen reaccionar 21,3 g de nitrato de plata con 33,5 g de cloruro de aluminio para obtener como producto cloruro de plata y nitrato de aluminio, según la siguiente ecuación balanceada



- ¿Cuál es el reactivo limitante AgNO_3 o AlCl_3 ?
- ¿Cuál es el reactivo en exceso AgNO_3 o AlCl_3 ?
- ¿Qué cantidad de masa del reactivo en exceso queda sin reaccionar?

2- El boro se puede obtener a partir de la fusión de óxido de boro (B_2O_3) Con magnesio (Mg) según la siguiente ecuación



Si se hacen reaccionar 107,44g B_2O_3 de con 132g de Mg

- ¿Cuál es el reactivo limitante B_2O_3 o Mg ?
- ¿Cuál es el reactivo en exceso B_2O_3 o Mg ?
- ¿Qué cantidad de masa del reactivo en exceso queda sin reaccionar?

3- Determine la composición porcentual de los siguientes compuestos con ayuda de las masas molares de la tabla periódica

- NaCl
- HCl
- CO_2
- SO_4

4- ¿Cuál es el rendimiento de la reacción ? Si se hacen reaccionar 200 g de HCl con exceso de $\text{Al}(\text{OH})_3$, y se forma 77,4 gramos de agua?

