E.E.AT D-100 “DIVINA PROVIDENCIA”

ESTEQUIOMETRIA DE REACCIÓN

NOMBRE:

1. ¿A qué se llama Estequiometria?
2. ¿Cuáles son las partes de una ecuación química?
3. Realiza la ecuación de síntesis del amoníaco e indica sus partes.
4. ¿A qué se llama reactivo límite y exceso?
5. Balancea las siguientes ecuaciones químicas e indica sus masas molares, cantidad de moles y volumen en CNPT
6. Ca + O2 🡪 CaO
7. H2 + Cl2 🡪 HCl
8. Ca(OH)2 + HNO3 🡪 Ca(NO3)2 + H2O
9. MgCO3 🡪 MgO + CO2
10. HNO3 + Al(OH)3 🡪 Al(NO3)3 + H2O
11. H2SO4 + Fe(OH)3 🡪 Fe2(SO4)3 + H2O
12. HClO + Na(OH) 🡪 NaClO + H2O
13. Ni + H2O 🡪 Ni(OH)3

Enlace:

<https://youtu.be/74l3aUBSV-g>