EJEMPLIFICAR LA LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA EN ECUACIONES SENCILLAS QUE REPRESENTEN PROCESOS QUE OCURREN EN LA VIDA COTIDIANA



EJERCICIOS DE PRÁCTICA

- 1. Al + HCl \rightarrow AlCl + H2
- 2. $CH4 + O2 \rightarrow CO2 + H2O$
 - 3. $N2 + H2 \rightarrow NH3$
- 4. KOH + H2SO4 \rightarrow K2SO4 + H2O
 - 5. $CS2+02 \rightarrow CO2 + SO2$
 - 6. NaClO → NaCl + NaClO3
- 7. NH3 + NaClO → N2H4 + NaCl + H2O
- 8. FeCl2 + NaNO3 + HCl → FeCl3 + NaCl + H2O + NO
 - 9. $F2 + H20 \rightarrow HF + O3$
 - 10. CaSO4 + SiO2 + C → CaSiO3 + CO +S
 - 11. HN03 + HCl \rightarrow NO + H20 + Cl2
 - 12. $H2SO4 + HI \rightarrow SO2 + I2 + +H2O$
 - 13. NH3 + 02 \rightarrow NO2 + H20
 - 14. HgCl2 + Sb → SbCl3 + Hg
 - 15. NH3 + 02 \rightarrow NO2 + H20



EJEMPLIFICAR LA LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA EN ECUACIONES SENCILLAS QUE REPRESENTEN PROCESOS QUE OCURREN EN LA VIDA COTIDIANA



RESPUESTA DE LOS EJERCICIOS DE PRÁCTICA

- 1. $2AI + 2HCI \rightarrow 2AICI + H2$
- 2. CH4 + 202 \rightarrow CO2 + 2H2O
 - 3. $N2 + 3H2 \rightarrow 2NH3$
- 4. $2KOH + H2SO4 \rightarrow K2SO4 + 2H2O$
 - 5. $CS2+02 \rightarrow CO2 + 2SO2$
 - 6. $3NaClO \rightarrow 2NaCl + NaClO3$
- 7. 2NH3 + NaClO → N2H4 + NaCl + H2O
- 8. $3FeCl2 + NaNO3 + 4HCl \rightarrow 3FeCl3 + NaCl + 2H2O + NO$
 - 9. $3F2 + 3H20 \rightarrow 6HF + 03$
 - 10. CaSO4 + SiO2 + 3C → CaSiO3 + 3CO +S
 - 11. $2HNO3 + 6HCI \rightarrow 2NO + 4H2O + 3CI2$
 - 12. $H2SO4 + 2HI \rightarrow SO2 + I2 + H2O$
 - 13. $4NH3 + 702 \rightarrow 4NO2 + 6H20$
 - 14. 3HgCl2 + 2Sb \rightarrow 2SbCl3 + 3Hg
 - 15. $4NH3 + 702 \rightarrow 4NO2 + 6H2O$

