

- | | |
|------|--|
| 1.- | $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
Se necesitan 109'6 g de NaOH |
| 2.- | $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
Se desprenden 35'5 L de H_2 |
| 3.- | $\text{CaCO}_3 (+ \text{ calor}) \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
Se necesitan 11'36 kg de caliza y se obtienen 6'36 kg de cal viva. |
| 4.- | 26 g
Reacción: $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 5.- | Reacción: $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
0'981 g de Zn |
| 6.- | Reacción: $\text{S} + \text{Fe} \rightarrow \text{FeS}$
Se forman 3'147 g de FeS y sobran 0'853 g de S |
| 7.- | Reacción: $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Se obtienen 25'16 L de SO_2 |
| 8.- | Reacción: $2\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{HNO}_3$
Se obtienen 1060'4 g de HNO_3 |
| 9.- | Reacción: $\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
Son necesarios 392 g de FeS |
| 10.- | Reacción: $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{CaO} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3$
Se necesitan 2'072 g de NH_4Cl |
| 11.- | Reacción de combustión del azufre: $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
37'6 % |