

- | | |
|-----|--|
| 1.- | a) Reacción: $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 3 \text{O}_2 + 2 \text{KCl}$
b) Se necesitan 7'36 g de clorato.
c) Se obtienen 0'06 moles de cloruro. |
| 2.- | a) Reacción: $2 \text{Fe} + 3 \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{FeCl}_3$
b) Se necesitan 0'015 moles de cloro.
c) Se forman 1'623 g de cloruro de hierro (III) |
| 3.- | a) Reacción: $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$
b) Se forman 0'04 moles de NaOH y 0'02 moles de H_2
c) $V(\text{H}_2) = 0'534 \text{ L}$ |
| 4.- | a) Reacción: $\text{HgS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Hg} + \text{SO}_2$
b) $V(\text{SO}_2) = 79'32 \text{ L}$
c) $V(\text{Hg}) = 47'56 \text{ cm}^3$ |
| 5.- | a) Reacción: $2 \text{NH}_4\text{Cl} + \text{CaO} \rightarrow 2 \text{NH}_3 + \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
b) $V(\text{NH}_3) = 0'84 \text{ L}$
c) $m(\text{CaO}) = 1'04 \text{ g}$ |
| 6.- | Reacción: $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
Se necesitan 2000 L de aire. |
| 7.- | a) Reacción: $\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca(OH)}_2$
b) $V(\text{C}_2\text{H}_2) = 37'8 \text{ L}$ |
| 8.- | a) Reacción: $4 \text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
b) Se forman 0'399 g de Fe_2O_3
c) $p = 1'71 \text{ atm}$ |