

~~2 pages de la página~~  
2 pages de la página  
Jaguar negro 2

- 1)  $\text{Mn}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{O}_2$  R =  $2\text{Mn}_2\text{O}_7 \rightarrow 2\text{MnO}_2 + 5\text{O}_2$
- 2)  $\text{Sb} + \text{HCl} \rightarrow \text{SbCl}_3 + \text{H}_2$  R =  $2\text{Sb} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{SbCl}_3 + 3\text{H}_2$
- 3)  $\text{PbS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{SO}_2$  R =  $2\text{PbS} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{PbO} + 2\text{SO}_2$
- 4)  $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$  R =  $2\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- 5)  $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$  R =  $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 6\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$