



Aluno:	Turma:	Data
--------	--------	------

- 1 Balanceie a reação a seguir
 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
- 2 Balanceie a reação a seguir
 $\text{SiCl}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + \text{HCl}$
- 3 Balanceie a reação a seguir
 $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
- 4 Balanceie a reação a seguir
 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 5 Balanceie a reação a seguir
 $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 6 Balanceie a reação a seguir
 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- 7 Balanceie a reação a seguir
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10} + \text{CaSiO}_3$
- 8 Balanceie a reação a seguir
 $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
- 9 Balanceie a reação a seguir
 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{CaSO}_4$
- 10 Balanceie a reação a seguir
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$