

## Esercizi svolti

### Argomento: Bilanciamento di reazioni chimiche

*Tempo di svolgimento: 1 ora*

1.  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$  (2 - 2,3)
2.  $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$  (2,2 - 2,1)
3.  $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$  (4,3 - 2)
4.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{Fe}$  (1,3 - 3,2)
5.  $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$  (2,5 - 2)
6.  $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{S}$  (2,1 - 2,2)
7.  $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$  (1,4 - 1,4)
8.  $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{S}$  (1,2 - 2,3)
9.  $\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$  (2,1 - 1,2,1)
10.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{LiOH} \rightarrow \text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$  (1,2 - 1,2)
11.  $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SiF}_4$  (1,4 - 2,1)
12.  $\text{AsCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{HCl} + \text{As}_2\text{S}_3$  (2,3 - 6,1)
13.  $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{NO} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$  (2,3 - 2,3,4)
14.  $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$  (3,8 - 3,2,4)
15.  $\text{Br}_2 + \text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HBr} + \text{H}_2\text{SO}_4$  (3,1,4 - 6,1)
16.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{Fe}$  (1,3 - 3,2)

