



- $\text{H} + \text{CH}_2\text{O} (+\text{M}) \rightarrow \text{CH}_2\text{OH}$
- $\text{H} + \text{CH}_2\text{O} \rightarrow \text{HCO} + \text{H}_2$
- $\text{OH} + \text{H}_2 \rightarrow \text{H} + \text{H}_2\text{O}$
- $2\text{OH} \rightarrow \text{O} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{OH} + \text{CH}_3 \rightarrow \text{CH}_2(\text{S}) + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{OH} + \text{CH}_4 \rightarrow \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{OH} + \text{CH}_2\text{O} \rightarrow \text{HCO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{HO}_2 + \text{CH}_3 \rightarrow \text{OH} + \text{CH}_3\text{O}$
- $\text{CH}_2(\text{S}) + \text{N}_2 \rightarrow \text{CH}_2 + \text{N}_2$
- $\text{CH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{OH} + \text{CH}_2\text{O}$
- $\text{HCO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H} + \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{HCO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{HO}_2 + \text{CO}$
- $\text{HCCO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{OH} + 2\text{CO}$
- $\text{NNH} \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}$
- $\text{OH} + \text{HO}_2 \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{H} + \text{CH}_3 (+\text{M}) \leftarrow \text{CH}_4$
- $\text{H} + \text{CH}_2\text{O} (+\text{M}) \leftarrow \text{CH}_2\text{OH}$
- $\text{H} + \text{CH}_2\text{O} (+\text{M}) \leftarrow \text{CH}_3\text{O}$
- $\text{OH} + \text{H}_2 \leftarrow \text{H} + \text{H}_2\text{O}$