

Types of Reactions

- _____ 01 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 02 $2Fe + 3CuSO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + 3Cu$
- _____ 03 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 04 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 05 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 06 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 07 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 08 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 09 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 10 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 11 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 12 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 13 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 14 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- _____ 15 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$