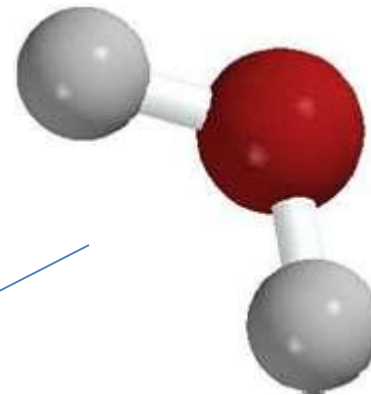
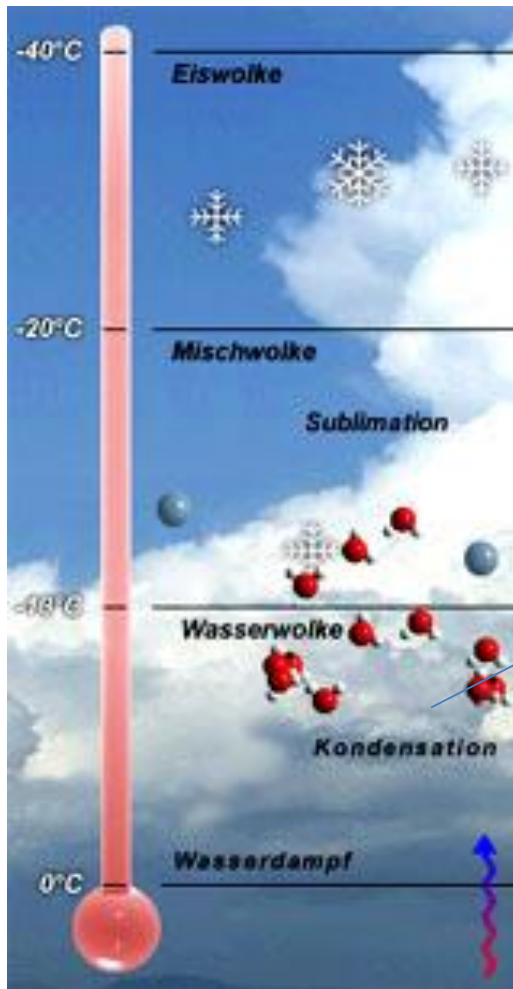
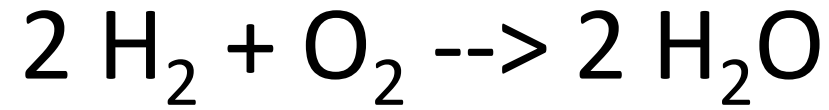


# Die Reaktionsgleichung

# Die Reaktionsgleichung

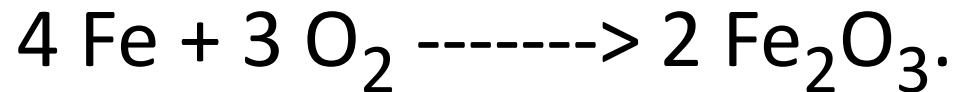
- Der Ablauf einer chemischen Reaktion wird durch eine Reaktionsgleichung wiedergegeben.
- Hierzu benutzt man die Elementsymbole und die Formeln der beteiligten Verbindungen.
- Die Substanzen die miteinander reagieren heißen **Reaktanden** oder **Edukte**, die entstehenden Substanzen nennt man **Produkte**.
- Die Edukte stehen auf der linken Seite die Produkte auf der rechten Seite; zwischen ihnen steht ein Pfeil den man mit dem Wort **ergibt** liest.
- $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
- Zwei Moleküle Wasserstoff ( $\text{H}_2$ ) und ein Molekül Sauerstoff ( $\text{O}_2$ ) ergibt zwei Moleküle Wasser ( $\text{H}_2\text{O}$ )



Hier im Bild siehst du die roten O(Wasserstoffatome )kommen mit den weißen H(Sauerstoffatomen )zusammen und bilden Wolken, die Wasser enthalten, oben die dazu passende Reaktionsgleichung.

## Die chemische Reaktionsgleichung für Rost

- Das Rosten von Fe ist ein anderes Beispiel für eine chemische Reaktion.



- Vier Atome Eisen und drei Moleküle Sauerstoff ergeben zwei Moleküle Eisensauerstoff, wir nennen das den ROST.



An der Luft wird Eisen rostig.  
Zum Fe ( Eisen) kommt der  
Sauerstoff(O) aus der Luft und  
Rost entsteht.