



Wasserstoffperoxid (H_2O_2)

ist eine blassblaue, in verdünnter Form farblose, meist stabile flüssige Verbindung aus Wasserstoff und Sauerstoff. Gegenüber den meisten Stoffen wirkt es stark oxidierend, weil bei seiner Zersetzung Sauerstoff entsteht. Es wird daher als starkes Bleich- und Desinfektionsmittel eingesetzt. Da die Desinfektion nur auf die Freisetzung von Sauerstoff beruht kann es auch in der Lebensmittelproduktion und in medizinischen Bereichen verwendet werden.

Betrachtung der Reaktion auf Stoffebene

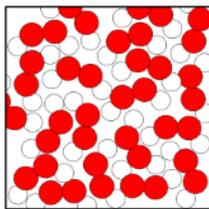
1. Mit Worten

Wasserstoffperoxid reagiert zu *Wasser* und *Sauerstoff*

2. Als Reaktionsschema

→ +

3. Im Teilchenmodell (Anzahl der Atome spielt hier keine Rolle)



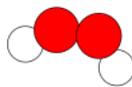
→ +



Flüssige Verbindung ...

Betrachtung der Reaktion auf Teilchenebene

4. Beteiligte Atome/Moleküle (Anzahl der Atome bei Edukten und Produkten muss stimmen)



→ +

5. Mit Worten

reagiert zu und

6. Als Reaktionsgleichung (in Symbolschreibweise)

