**Drehbuch „Die Neutralisation am Beispiel von Natronlauge** **und** **Salzsäure“**

**- eine modellhafte Darstellung auf der Ebene der Teilchen –**

1. Hey Leute! Heute erkläre ich euch die Neutralisation am Beispiel von Natronlauge und Salzsäure – eine modellhafte Darstellung auf der Ebene der Teilchen.
2. Die Neutralisation – Los geht’s!
3. Also Salzsäure enthält Chlorid- und Hydronium-Ionen.
4. Natronlauge enthält Natrium- und Hydroxid-Ionen
5. Und ihr werdet es nicht glauben … - wird Salzsäure mit Natronlauge versetzt, so reagieren die Hydronium- mit den Hydroxid-Ionen zu Wassermolekülen.
6. Gleiche Teile an Hydronium- und Hydroxid-Ionen neutralisieren sich.
7. Wenn das Wasser verdampft, ...
8. …verbinden sich die Natrium- und Chloridionen zu dem Salz Natriumchlorid.