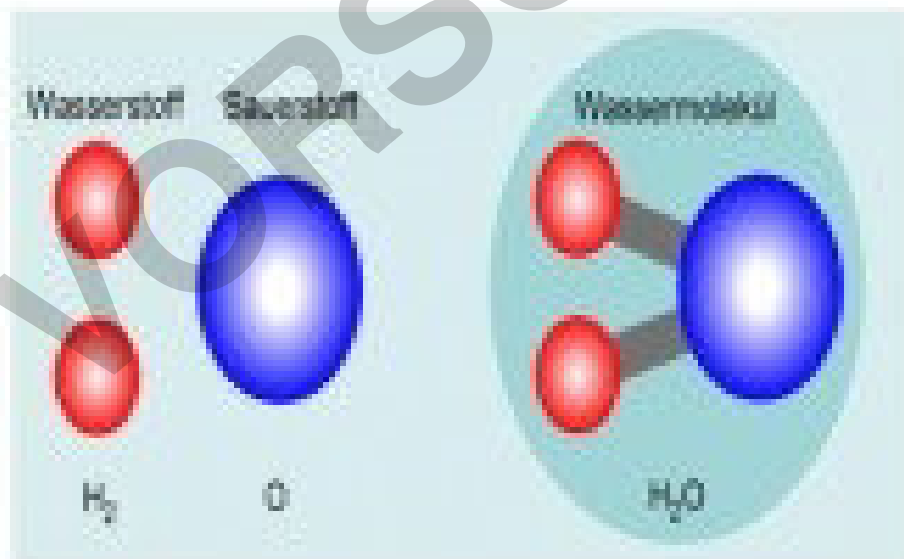


Chemische Verbindung

Wasser ist farblos, geruchlos und geschmacklos. Es setzt sich aus den Elementen Sauerstoff (O) und Wasserstoff (H) zusammen.

Ein Sauerstoffatom geht eine stabile Bindung mit zwei Wasserstoffatomen ein und bildet so das Wassermolekül. Durch elektrische Energie oder Chemikalien kann diese Verbindung gelöst werden.



IT-Wissen - Oberflächen - Interaktion

Wasserstoffbrücken-Bindung

Oberflächenmoleküle

Kapillareigenschaften

Umhülle
Partikel

Feste
Verbindung

Glas

Randmolekül

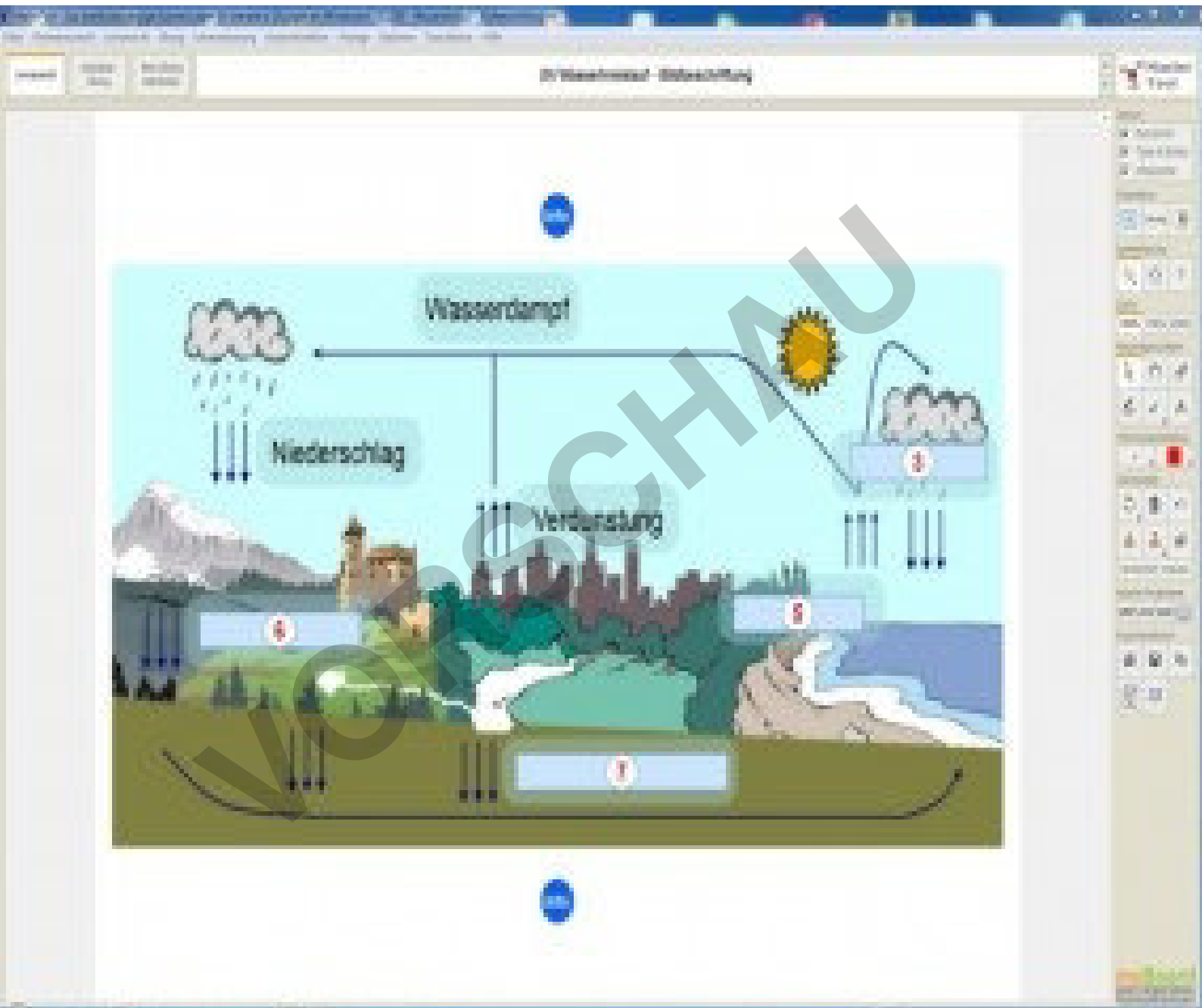
Wasserstoff-
brücken

Wassertropfen

Lösungsmittel

Oberflächenkrümmung

Oberflächenspannung



198 Bestandenproben - Multiple-Choice-Fragen

Frage 1 von 1

Aus welchen Atomen besteht ein Wassermolekül?

- ein Sauerstoffatom
- ein Wasserstoffatom
- drei Wasserstoffatome
- zwei Sauerstoffatome
- ein Kohlenstoffatom
- zwei Wasseratome

1 2 3 4 5

VORSCHAU

