
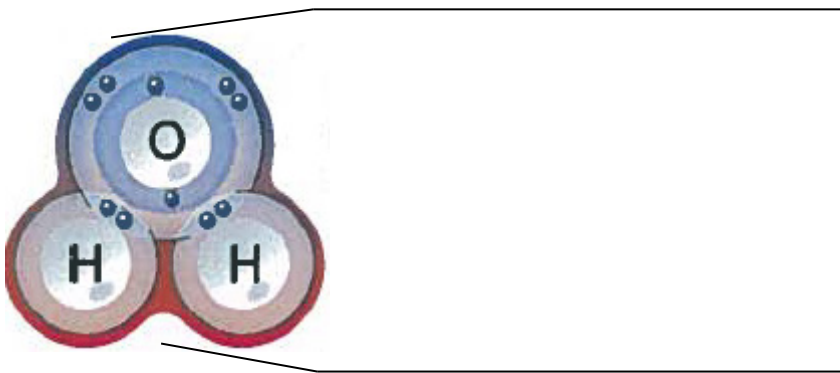
 1. Welche Aussagen treffen auf Wasser zu?


W1

- Wasser ist ein gutes Lösungsmittel.
- Die besonderen Eigenschaften des Wassers sind eine Grundvoraussetzung für das Leben auf der Erde.
- In fester Form hat Wasser eine geringere Dichte als flüssiges Wasser.
- In fester Form hat Wasser eine höhere Dichte als flüssiges Wasser.
- Wasser ist zwischen 0 °C und 100 °C gasförmig.
- Viele Feststoffe werden in heißem Wasser besser gelöst.

 2. Wo ist beim Wassermolekül der positive und wo der negative Pol?

W1



 3. Beantworte die folgenden Fragen.

W1

Du findest die richtigen Lösungswörter, indem du die Reihenfolge der Buchstaben im Alphabet abzählst.

a) Wie heißt der Nachweis für Wasserstoffgas?

Beginne mit dem 11. Buchstaben des Alphabets.

+3 -13 +11 +/-0 -5 -6 +18 -1 -13 -4 +10 +9 -11 +6 -1

b) Wie heißt der Nachweis für Sauerstoffgas?

Beginne mit dem 7. Buchstaben des Alphabets.

+5 -3 +4 +/-0 +6 -3 -15 +13 +2 +2 -3 -13 +3