

-

Bei der *Glimmspan-Probe* entzündet man einen *Holz-Stab* und löscht in wieder, sodass er nur noch glüht. Dann hält man den glühenden *Holz-Stab* in ein *Gas*.

Wenn die *Glimmspan-Probe* positiv ist, *beginnt* der Holz-Stab wieder mit einer hellen Flamme zu *brennen*.

Mit der *Glimmspan-Probe* weißt man **Sauerstoff-Gas** nach.

- 1.) Am Minus-Pol des Apparats ist Wasserstoff-Gas entstanden.
- 2.) Am Plus-Pol des Apparats ist Wasserstoff-Gas entstanden.
- 3.) Es ist doppelt so viel Sauerstoff-Gas wie Wasserstoff-Gas entstanden.
- 4.) Mit der Knallgas-Probe konnte das Sauerstoff-Gas nachgewiesen werden.
- 5.) Mit der Glimmspan-Probe konnte das Wasserstoff-Gas nachgewiesen werden.

c)

- ③ Die Bestandteile von Wasser.
- **Stelle** dir **vor**, du hättest noch nie die Formel H_2O gehört.
 - Unten stehen verschiedene Vorschläge für die chemische Symbolformel für ein Wasser-Molekül.
- Kreise** die Vorschläge ein, die im Anschluss an das Experiment richtig sein können.
- Begründe** deine Auswahl in deinem Heft.

