

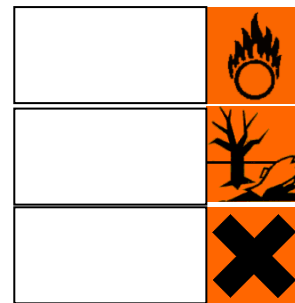
Herstellung und Nachweis von Sauerstoff

Aufgabe:

Setze Sauerstoff, durch die vorsichtige Erwärmung von Kaliumpermanganat frei und weise ihn mit Hilfe der Glimmspanprobe nach!

1. Bearbeite mit deiner Gruppe die nachfolgenden Fragen zu den Vorbetrachtungen.
2. Notiere alle benötigten Geräte und Chemikalien in einer Liste.
3. Entwickle schriftlich die Abfolge der Experimentierschritte (**Durchführung**).
4. Beantworte nach dem Experiment die Auswertungsfragen!

Kaliumpermanganat



Vorbetrachtungen (Antworten auf der Rückseite...)

1. Formuliere 3 Regeln, die sich aus der Symbolik für das Experimentieren mit „Kaliumpermanganat“ KMnO_4 ergeben!
2. Nenne eine natürliche Sauerstoffquelle (Vorkommen in der Natur)!
3. Erläutere den Verbrauch und die Produktion von Sauerstoff auf der Erde als Kreislauf!
4. Nenne 5 Eigenschaften von Sauerstoff, die er auch als typischer Luftbestandteil haben muss!

Liste der Chemikalien und Geräte (mit Versuchsskizze)

--

Skizze:

--

Durchführung:

Beschreibt in Stichpunkten, wie ihr vorgehen werdet!

--

Beobachtung :

Notiert, was man mit den Sinnen wahrnehmen konnte.

Bei der Reaktion:

Beim Nachweis:

--	--

Auswertung (Und,... etwas gelernt ?)

1. Welche Beobachtungen konnte man beim Eintauchen des glimmenden Spans in die Sauerstoffphase machen?

--

2. Hat der Sauerstoff gebrannt?

--

Bewertung:

--