

Untersuchung eines Oxi-Reinigers


Name Schüler/in:

Name Lehrer/in:

Name Schule:

ARBEITSAUFTRAG:

- 1) Entwickelt im Zweierteam ein Vorgehen, mit dem es Euch möglich ist, die beim Erhitzen des Oxi-Reinigers gasförmigen Stoffe aufzufangen und anschließend nachzuweisen.
 - Entwerft einen Versuchsaufbau, mit dessen Hilfe ihr das geplante Vorgehen umsetzen könnt. Besprecht vor der Durchführung euren geplanten Aufbau mit eurer Lehrkraft.
 - Haltet die Beobachtungen eures Experimentes fest und wertet diese aus.

Kommt ihr mit euren Überlegungen nicht weiter, holt euch Hinweise über die Blipps auf eurem Arbeitsblatt. Öffnet hierzu die App blippAR  und scan einer der orangen Hinweise.

INFO: Oxireiniger werden aufgrund ihrer bleichenden Wirkung Waschmitteln zugesetzt. Die bleichende Wirkung besteht darin, dass ein Stoff (hier Natriumpercarbonat) bei Temperaturen von über 50°C zersetzt wird und dabei Sauerstoff entwickelt wird. Der dabei entstehende Sauerstoff wirkt bleichend und entfernt Flecken auf den Textilien. Erhitzt man den Oxireiniger sehr stark, geht die Freisetzung des Sauerstoffs sehr schnell, aber zusätzlich entsteht auch Kohlenstoffdioxid.

Sicherheitshinweise

- Mit dem Reiniger vorsichtig umgehen, darf nicht auf Haut / in die Augen gelangen
- Bei Kontakt mit dem heißen Reniger, die betroffene Stelle, gründlich mehrere Minuten lang unter fließendem Wasser abspülen
- Vorsicht beim Umgang mit heißem Wasser (Verbrühungsgefahr)

Platz für Vorüberlegungen:

Erwärmen des
Oxi-Reinigers



b

Auffangen von
Gasen



b

Welcher Nachweis wird hier demonstriert?



b

Welcher Stoff kann so nachgewiesen werden?



b

Geräte und Chemikalien

Versuchsaufbau (Skizze)

Beobachtung

Auswertung/ Ergebnis