

Ethanol- eine wichtige chemische Verbindung



Hinweis

- **Arbeite nur mit kleinen Mengen!**
- **Arbeite vorsichtig!**

Teil 1: Experiment

① Experiment 1



/ 2

Durchführung:

- Fülle in das erste Reagenzglas 1ml Ethanol!
- Untersuche nun die Eigenschaften von Ethanol:
Farbe, Geruch, Aggregatzustand, elektrische Leitfähigkeit am Lehrerpult

② Experiment 2

/ 3

Durchführung:

- Im zweiten Reagenzglas befindet sich Eiweißlösung.
- Gieße die Ethanollösung aus dem ersten Reagenzglas in das zweite Reagenzglas.
- Schließe das Reagenzglas mit dem Stopfen und schüttel vorsichtig.

Beobachtung:

Notiere dir deinen Beobachtungen.

Auswertung:

- Welche Eigenschaft hast du mit diesem Experiment ermittelt?
- Dein Körper besteht zu vielen Teilen aus Eiweiß- auch dein Gehirn. Was denkst du, passiert mit den Eiweiß im Körper, wenn du sehr viel Alkohol trinkst?

③ Verwendung & Herstellung

/ 3

- Finde 4 Verwendungsmöglichkeiten von Ethanol.
- Nenne den Prozess, mit dem man Ethanol herstellen kann.



Zeit: 30 Minuten

Punkte:

/ 8