



Untersuchung der Brennbarkeit von Alkohol

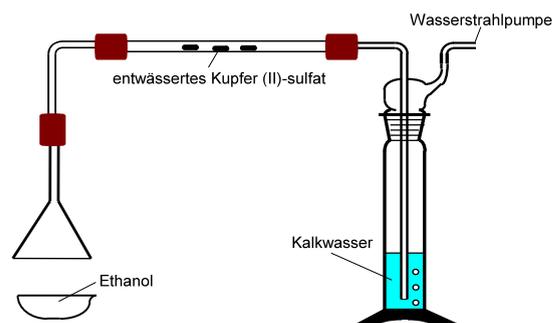
Die Verwendung von Stoffen richtet sich in erster Linie nach dessen Eigenschaften.

Arbeitsauftrag:

Beobachte das Experiment zur Brennbarkeit von Ethanol und von einem alkoholischen Getränk sowie den Nachweis der entstehenden Reaktionsprodukte.

Durchführung:

Betrachte die aufgebaute Versuchsanordnung! Jeweils 5 ml der zu untersuchenden Flüssigkeiten werden entzündet. (Die entstehenden gasförmigen Reaktionsprodukte werden mit Hilfe einer Wasserstrahlpumpe abgesaugt.) Beobachte das entwässerte Kupfer(II)-sulfat und das Kalkwasser.



Beobachtung:

Substanz	Ethanol		alkoholisches Getränk	
	vor der Reaktion	nach der Reaktion	vor der Reaktion	nach der Reaktion
Kupfer (II)-sulfat				
Kalkwasser				

Auswertung:

1. Welche Reaktionsprodukte werden nachgewiesen?
2. Formuliere für die Verbrennung von Ethanol die Reaktionsgleichung in Summenformeln.
3. Formuliere die Reaktionsgleichung für das Einleiten des Gases in Kalkwasser.
4. Bei der Feuerzangenbowle wird der Zucker mit Alkohol übergossen und dann entzündet. Überlege, welcher Alkohol verwendet werden kann und begründe deine Entscheidung. Zur Verfügung stehen: Rotwein, Weißwein, Wodka, "Stroh 80", Rum (80%), Sekt
5. Gib die praktische Bedeutung der Verbrennung von Ethanol an.

