

Alle organischen Stoffe enthalten chemisch gebundenen Kohlenstoff. Wird ein Stoff beim Erhitzen im Reagenzglas (oder im Backofen) schwarz, so handelt es sich um einen Stoff, der organische Verbindungen enthält.



Versuch: Unterscheiden von anorganischen und organischen Stoffen.

Materialien:

Reagenzgläser, Reagenzglasständer, Reagenzglashalter, Brenner, Kochsalz, Zucker, Mehl, Sand

Durchführung:

1. Gib jeweils eine kleine Probe der Stoffe in ein Reagenzglas.
2. Erhitze die Probe im Reagenzglas zunächst schwach, dann kräftig über dem Brenner.

Aufgaben:

- a) Notiere deine Beobachtungen in der unten stehenden Tabelle.
- b) Leite aus deinen Ergebnissen typische Eigenschaften für organische Stoffe ab.
- c) Finde mithilfe deines Lehrbuchs weitere Eigenschaften heraus.

Stoff	Farbe vor Erhitzen	Beobachtungen beim Erhitzen	organischer Stoff	
			ja	nein
Kochsalz				
Zucker				
Mehl				
Plastik (Kunststoff)				
Sand				

Für organische Stoffe sind folgende Eigenschaften typisch:

-
-
-
-
-