

## Stofftrennung – „Erklär’s mal anders“

### Spiel zu den Trennverfahren

Suche dir einen Partner. Gegeben sind Spielkarten, auf welchen stets ein Begriff zum Thema Stofftrennung steht, welcher von Spieler 1 erklärt und von Spieler 2 in einer gewissen Zeit (1 Minute) erraten werden muss. Zum Stoppen der Zeit benötigt ihr eine Stoppuhr. Spieler 2 erhält einen Punkt, wenn er/sie das richtige Wort erraten hat. Der Spieler erhält die Begriffskarte des Begriffs, den er erraten hat.

Es ist darauf zu achten, dass der Begriff mithilfe der darunter stehenden Begrifflichkeiten beschrieben wird. Steht ein Begriff in der Farbe Weiß auf der Karte, so darf dieser NICHT erwähnt werden. Sollte der erklärende Spieler dies vergessen, bekommt der andere Spieler einen Punkt. Sobald die Zeit abgelaufen ist, erklärt Spieler 2 einen neuen Begriff und Spieler 1 muss den gesuchten Begriff erraten. Wird ein Begriff innerhalb der zugelassenen Zeitspanne nicht erraten, kommt die Karte ans Ende des Kartenstapels und wird später noch einmal gezogen. Dieses Vorgehen wird so lange wiederholt, bis keine Spielkarten mehr vorhanden sind.

Besprecht nach jeder Runde den chemischen Begriff. Wie hätte euer Mitspieler den Begriff erklärt?

#### **Filtration**

Aggregatzustände

Rückstand

Trichter

#### **Destillation**

(Liebig)kühler

Siedetemperatur

Flüssigkeitsgemisch

#### **Eindampfen**

gegensätzlich zur Destillation

oberhalb des Siedepunktes

Feststoff

#### **Chromatografie**

Stationäre Phase

Mobile Phase

Geschwindigkeit

## **Sedimentieren**

Absetzen  
Flüssigkeiten oder Gase  
Schwerkraft

## **Zentrifugieren**

schleudern  
Emulsion  
Drehung  
Fliehkraft

## **Suspension**

unlöslich  
heterogen  
Stoffgemisch

## **Emulsion**

Milch  
(zwei) Flüssigkeiten  
trüb

## **Sieben**

schütteln  
Größentrennung  
Sieb

## **Scheidetrichter**

Extraktion  
Ausschütteln  
Löslichkeitsverhalten

## **Homogene Gemische**

Messing  
Legierung  
Lösung

## **Heterogene Gemische**

Suspension  
Emulsion  
Milch

## **Lösung**

Mind. zwei chemische Stoffe

Kochsalz in Wasser

Reinstoffe

## **Trichter**

Papierfilter

Stofftrennung

## **Liebigkühler**

Kondensieren

Gegenstromprinzip

Inneres und äußeres Rohr

Destillat

## **Magnetismus**

Eisen

Aluminium

Kunststoffe

## **Extraktion**

Scheidetrichter

Polare Phase

Schütteln

## **Dekantieren**

Kleine Teilchen

Überstand

vorsichtig