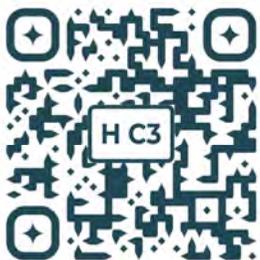


# CHEMIE REDOX: OXIDATION KOHLENSTOFF

Teilnehmercode hier eintragen:

## START:



H C3 V3

## ARBEITSAUFTRAG:

Weise das Gas nach, welches bei dieser Redoxreaktion entsteht. **Erhitze die Aktivkohle so lange, bis keine Gasbildung mehr zu sehen ist. Nutze unbedingt die Reagenzglasklammer !!!**

### TIPP:

Fülle **ca. 1 cm hoch Aktivkohle** in das eine und **ca. 1 cm hoch Kalkwasser** in das andere Reagenzglas. Leite das entstehende Gas in das Kalkwasser ein.

## SICHERHEIT:

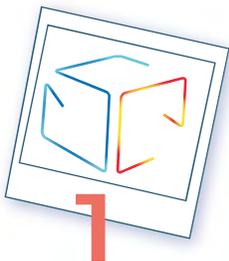


## AUSWERTUNG:



... siehe Arbeitsblatt

## AUFBAU:



Hilfe angeschaut?  J  N Schulnote Hilfe (1-5):

## DURCHFÜHRUNG:



QR scannen

Hilfe angeschaut?  J  N Schulnote Hilfe (1-5):



QR scannen

Hilfe angeschaut?  J  N Schulnote Hilfe (1-5):

## BEOBACHTUNG:



QR scannen

Hilfe angeschaut?  J  N Schulnote Hilfe (1-5):

