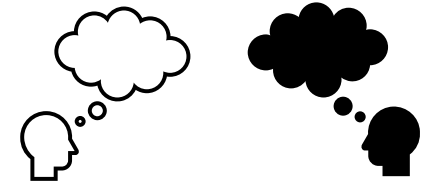


Aufgaben für die Partnerarbeit (20 Minuten)



1. Lest euch gegenseitig die Steckbriefe vor und ergänzt oder verbessert gegebenenfalls euren Aufschrieb.
2. Überlegt gemeinsam, welche Gefahren-Piktogramme ihr auf eine Sauerstoff- und eine Stickstoff-Druckgasflasche kleben würdet und begründet eure Meinung:



3. Erklärt euch anhand der Comic-Abbildung (Arbeitsauftrag), wie Sauerstoff und Stickstoff aus der Luft gewonnen werden.
4. Füllt nun gemeinsam das AB auf der nächsten Seite aus: entweder ausdrucken lassen und ausfüllen oder direkt in die Kästchen schreiben und speichern.
5. Noch Zeit? Testet euer Wissen mit der Learning-App:

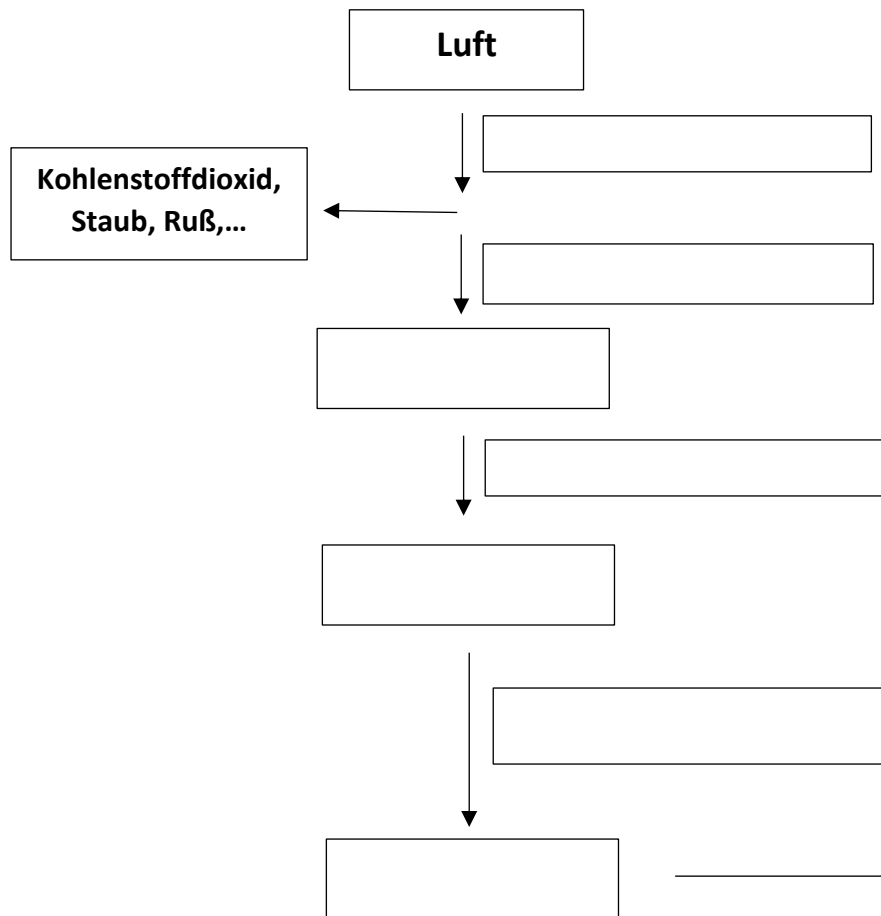


oder

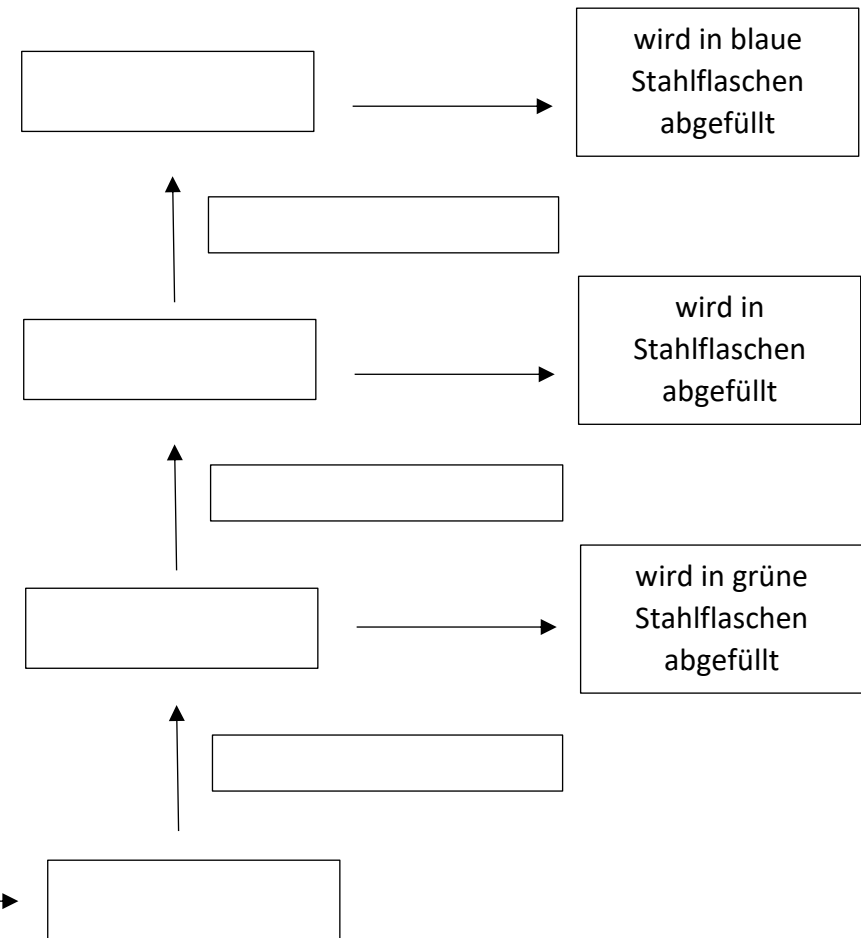
<https://learningapps.org/watch?v=pbfz46c7t21>

Die Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der Luft

Luftverflüssigung nach dem Linde-Verfahren



Destillation der Luft



Setze ein: flüssige Luft bei -200°C (2x); Stickstoff wird gasförmig (-196°C); langsames Erwärmen (3x); verdichtete, warme Luft; komprimieren; reinigen; Argon wird gasförmig (-186°C); verdichtete, kalte Luft; Sauerstoff wird gasförmig (-183°C); kühlen; mehrfaches Expandieren