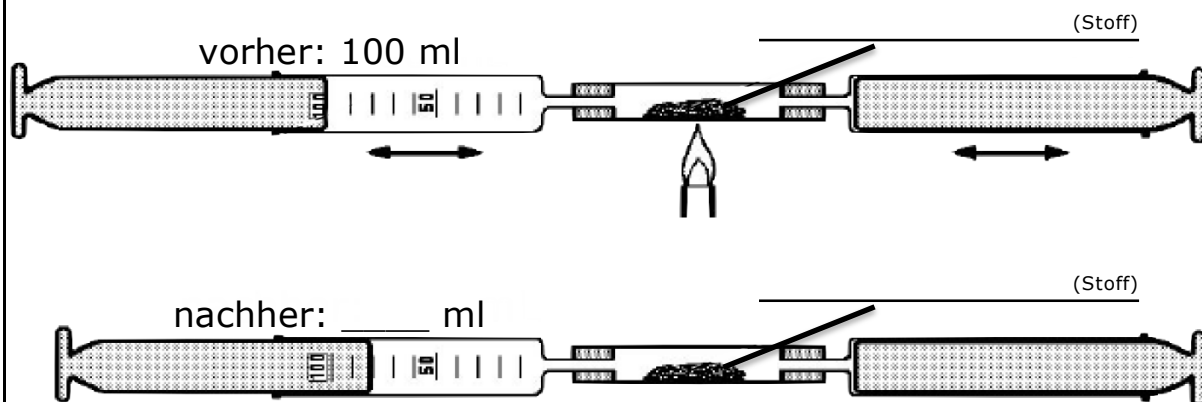




## Luft ist ein Gasgemisch



Die in den beiden Kolbenprobern eingeschlossene Luftportion von \_\_\_\_\_ ml wird mehrmals über das erhitzte \_\_\_\_\_ geschoben. Das Volumen des erkalteten Restgases beträgt \_\_\_\_\_ ml. Es wurden also \_\_\_\_\_ ml verbraucht. Bei dem verbrauchten Gas handelt es sich um \_\_\_\_\_, bei dem Restgas vorwiegend um \_\_\_\_\_.

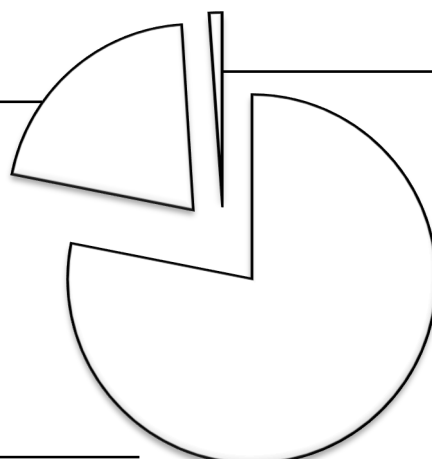
Der gasförmige \_\_\_\_\_ reagiert mit dem \_\_\_\_\_ zu festem, grauschwarzem \_\_\_\_\_.

Reaktionsgleichung:

Eisen + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

Fe + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

Bestandteile der Luft	Prozentualer Anteil
Stickstoff	78,09 %
Sauerstoff	20,9 %
Edelgase	≈ 1 %
Kohlenstoffdioxid	0,03 %



Arbeitsauftrag:

- Das Kreisdiagramm zeigt die drei Hauptbestandteile der Luft entsprechend ihrem prozentualen Anteil. Beschrifte das Diagramm und male es farbig aus. (Stickstoff "schwarz", Sauerstoff "blau", Edelgase "grün")