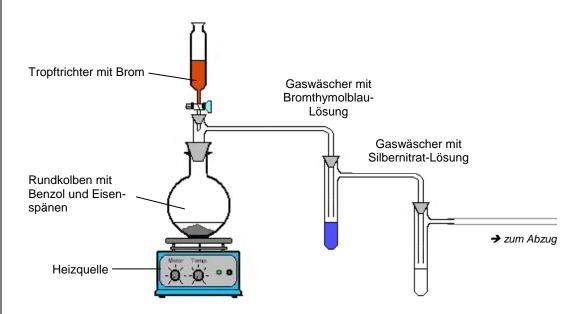
Name: _____ Klasse: ____

Bromierung von Benzol - Lösung

Versuchsanordnung:



Aufgaben:

1. Die Bromierung von Benzol ist eine Substitutionsreaktion, bei der Brombenzol und Hydrogenbromid entstehen. Gib die zugehörige Reaktionsgleichung mit Formelsymbolen und unter Angabe des jeweiligen Aggregatzustandes an!

$$C_6H_6(l) + Br_2(l) \rightarrow C_6H_5Br(l) + HBr(g)$$

2. Welchen Zweck erfüllen die Eisenspäne, die sich neben dem Benzol im Rundkolben befinden?

Die Eisenspäne dienen als Katalysator.

3. Im ersten Gaswäscher befindet sich der Indikator Bromthymolblau. Welche Veränderung tritt bei Kontakt mit dem entstehenden Gas auf, und wie lässt sich diese erklären?

Der Indikator wechselt seine Farbe von blau nach gelb. Bromthymolblau zeigt die Bildung einer Säure an. Das Gas (HBr) reagiert mit dem Wasser zu einer Säure.

4. Im zweiten Gaswäscher ist eine Silbernitratlösung enthalten, die bei Kontakt mit dem Gas ebenfalls reagiert. Notiere deine Beobachtung und formuliere die ablaufende Reaktionsgleichung!

Ein weißer Niederschlag fällt aus.

$$Ag(NO_3) + HBr \rightarrow AgBr + HNO_3$$