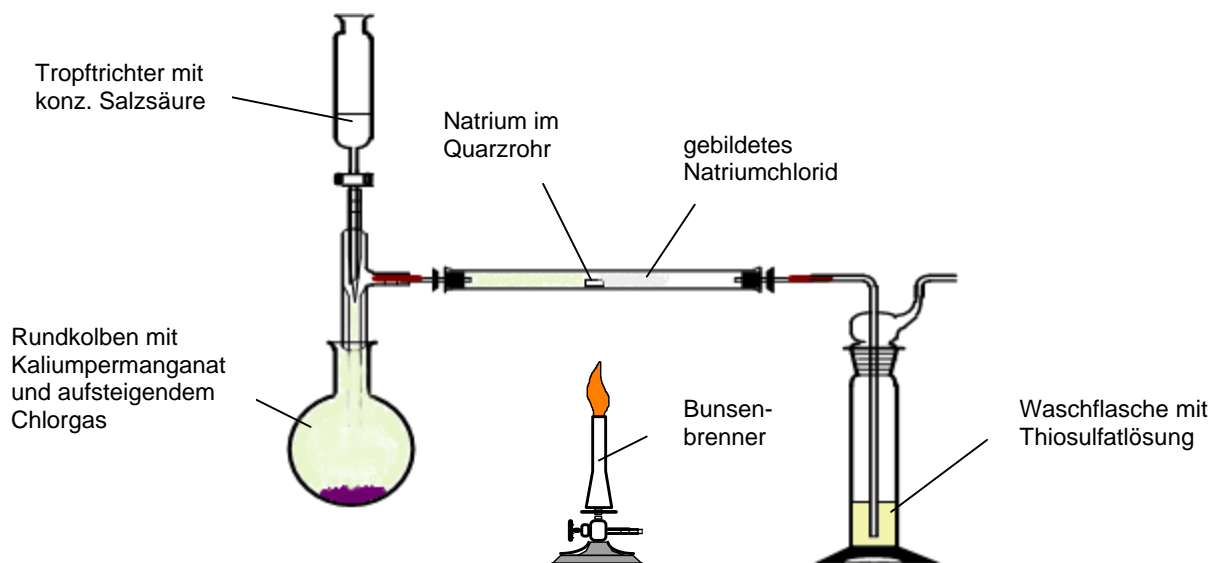


Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

## Die Synthese von Natriumchlorid – Lösung

### Versuchsanordnung:



### Aufgaben:

1. Beschrifte die Apparatur und zeichne alle beteiligten Chemikalien in den Versuchsaufbau ein!
2. Beschreibe kurz den Ablauf des Versuchs!

*Salzsäure wird auf Kaliumpermanganat getropft; Chlorgas entsteht, steigt ins Reaktionsrohr auf und strömt über das Natrium. Unter Lichterscheinung entsteht ein weißer Feststoff. Die Thiosulfatlösung in der Waschflasche macht das überschüssige Chlorgas unschädlich.*

3. Aus welchen beiden Stoffen entsteht Natriumchlorid? Gib jeweils drei Eigenschaften dieser Stoffe an!

<u>Stoff 1: Natrium</u>	<u>Stoff 2: Chlor</u>	<u>Produkt: Natriumchlorid = Kochsalz</u>
<i>Metall</i>	<i>gasförmig</i>	<i>kristallin</i>
<i>weicher Feststoff</i>	<i>leicht grünliche Färbung</i>	<i>schmeckt salzig</i>
<i>ätzend, leicht entzündlich</i>	<i>giftig</i>	<i>farblos</i>