

 <p>OBERSTUFENZENTRUM BANKEN, IMMOBILIEN UND VERSICHERUNGEN BERLIN-MITTE</p>	<h1>Salzsäure</h1>		<h1>Chemie</h1>
Name:	Klasse:	Datum:	Blatt Nr.: 1 / 1 lfd. Nr.:

In den folgenden Aufgaben geht es um die Herstellung von Salzsäure.

In der vorletzten Stunde in der Schule wurde Salzsäure auf Kalk gegeben. Dabei schrieben Sie den Merksatz auf, dass die stärkere Säure die schwächere Säure aus dem Salz treibt. Das Prinzip wenden wir hier auch an.

Im konkreten Fall wurde zu Natriumchlorid Schwefelsäure gegeben. (Siehe Film)

### Aufgaben:

1. Erstellen Sie die Reaktionsgleichung für die Reaktion von Salzsäure mit der Schwefelsäure. Um welches Gas handelt es sich dabei?
2. Warum kann das Gas mit der Öffnung des Rundkolbens nach oben aufgefangen werden?  
Hinweis/Tipp: Ich konnte den Kolben auch einige Minuten (zwischen Film 1 und 2 offenstehen lassen)
3. In der Pipette im Stopfen war etwas Wasser. Warum? Stellen Sie eine Vermutung auf.  
Tipp: Am Ende des zweiten Films kann man den Grund kurz hören.
4. Erstellen Sie ein Versuchsprotokoll für beide Versuchsteile zusammen.
5. Entwickeln Sie für die Reaktion im Rundkolben eine Reaktionsgleichung.

### Hilfen:

Bei 2 und 3 will ich eine begründete Vermutung. Sie können mit logischem Denken hier auch argumentieren.