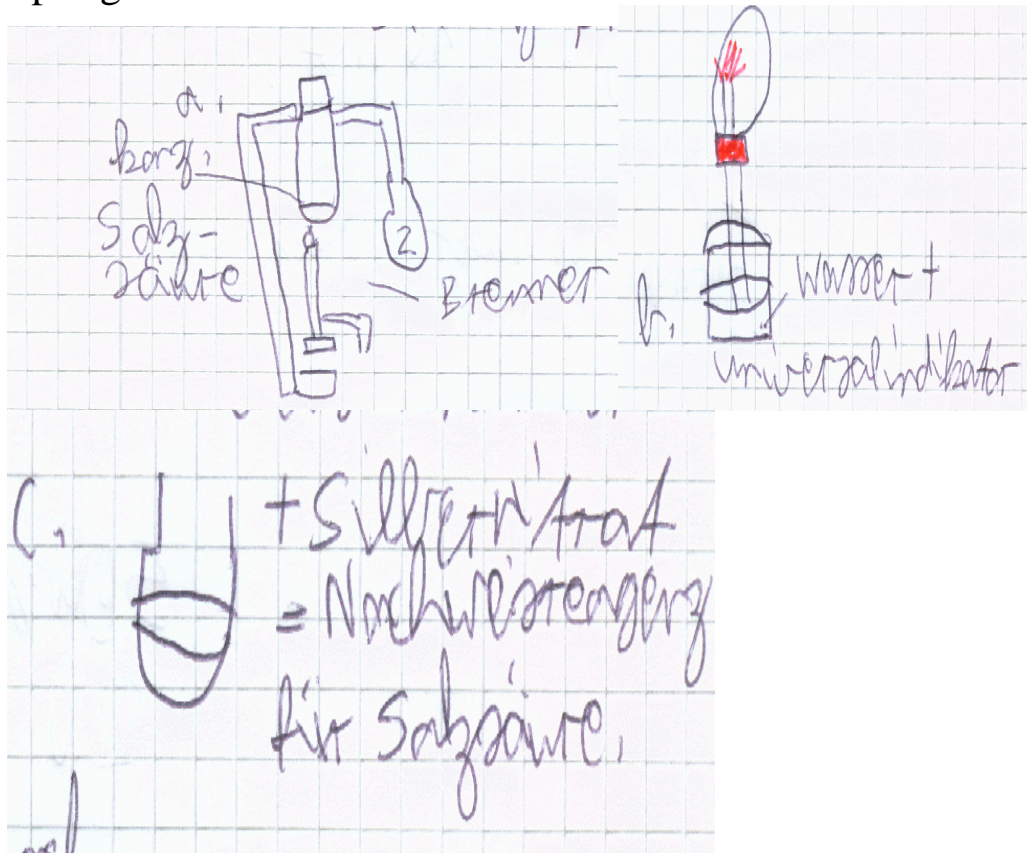


25.02.2006

# Salzsäure-Bildungsmodell

Salzsäure hoch konzentriert 37 %.

Springbrunnenversuch:



Beobachtung: a

Blubbert

Rauch steigt auf.

Taucht man die 2 in Wasser wird es angesaugt und es entsteht ein Springbrunneneffekt.

Die 2 beschlägt.

Beobachtung b:

Es entsteht ein weißer Niederschlag, so wie bei der Salzsäure aus der Chemikalienflasche.

Erklärung:

a.

Beim Erhitzen entsteht ein Gas, aus der Salzsäure.

b. Dieses Gas verbindet sich mit dem Wasser zu Salzsäure.

c. Silbernitrat beweist, dass Salzsäure entstanden ist.

Messgerät: Wechselspannung

Ausschlag bei: 10mA und 5 V.

Leitungswasser Ausschlag : gering (1mA)

Selbsthergestellte Salzsäure: 20mA.

2.Element:

Beobachtung:

Sprudelt

Ergebnis: Nur 37% des Salzsäuregas lösen sich in Wasser.

Beobachtung:

Welche Elemente sind in der Salzsäure verbunden?

Kaliumpermanganat + Salzsäure  $\rightarrow$  Chlor.

Eigenschaften:

1. Scherwer als Luft

2. Giftig

3. stechend riechend.

Calcium in Salzsäure weist Wasserstoff nach.

Calcium + Salzsäure  $\rightarrow$  Wasserstoff

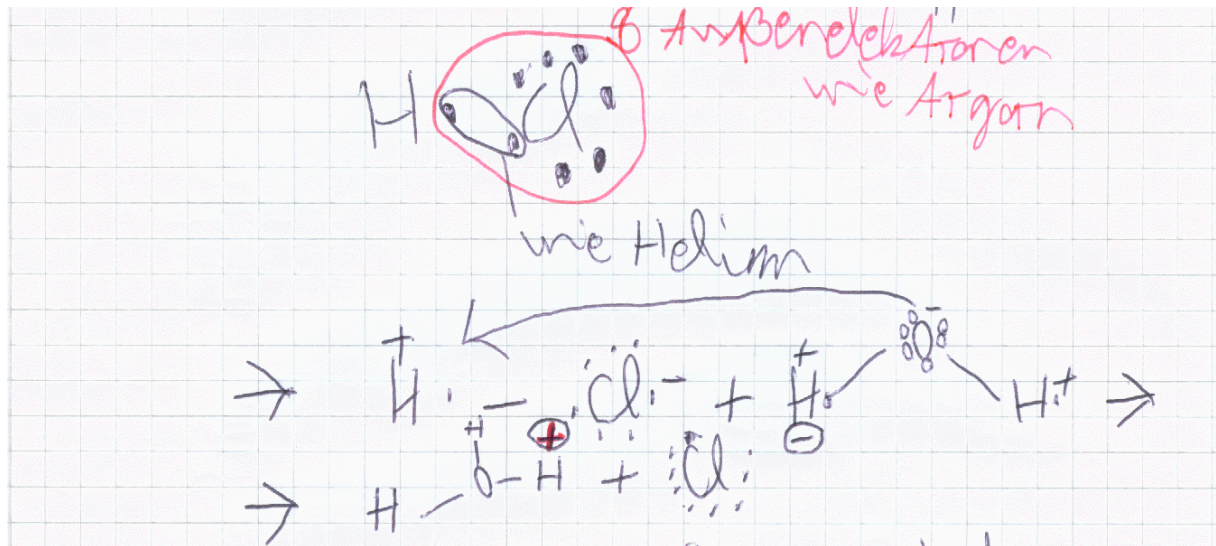
(Knallgasprobe)

Zusammenfassung:

Salzsäure ist eine Verbindung aus Wasser und Salzsäuregas.

Salzsäuregas ist eine Verbindung aus Chlor und Wasserstoff.

Chlor und Wasserstoff



In der Lösung sind Ionen enthalten.