



Ionenwanderung (auf einem Papierstreifen sichtbar gemacht)

Du weißt inzwischen, daß stabile Atome die gleiche Anzahl von Protonen und Elektronen enthalten und somit nach außen neutral sind. *Aus dem Alltag ist dir aber vielleicht auch bekannt, daß sich viele Gegenstände aufladen können. Nenne einige Beispiele!*

Weitere Hinweise soll uns der folgende Versuch geben.

Vorbereitende Arbeiten für den Versuch:

Schneide einen Streifen Filterpapier oder Chromatographiepapier so zurecht, daß er die Größe eines Objektträgers hat. Tränke anschließend den Filterpapierstreifen vorsichtig mit gesättigter Kochsalzlösung (NaCl in Wasser) und befestige ihn dann auf einem Objektträger. (siehe Abb.)

Versuch:

Tropfe vorsichtig ein wenig von Lösung I in die Mitte des Filterpapiers. Lösung I ist ein Gemisch der Salze Kupfersulfat und Kaliumchromat in Ammoniaklösung. Lege dann eine Gleichspannung von maximal 20 V an und warte. Beobachte genau.

Auswertung des Versuchs:

Was kannst du beobachten?

Welche Teilchen wandern zu positiven, welche zur negativen Elektrode?

Was kannst du über die Ladung der Teilchen sagen?

Blank lines for writing the evaluation results.

Zeichne!

Blank box for drawing.

Wir merken uns:

Blank lines for notes.

