

Chemie-Übung: Flammenfärbung

Material: versch. Salze (LiNO_3 , CuSO_4 , CsCl), Magnesia-Stäbchen, Salzsäure, dest. Wasser, 2 kl. Bechergläser, BB

Versuch: Mit einem ausgeglühten Magnesiastäbchen werden verschiedene Salze in die rauschende, nicht leuchtende BB-Flamme gebracht.

Beobachtung: Es ist jeweils eine andere Flammenfärbung zu beobachten:

Salz	Flammenfärbung
CuSO_4	grün
LiNO_3	karminrot
CsCl	hellblau, violett

Erklärung: s. Unterricht „Aufbau der Elektronenhülle“