

LUNI – Labor für Umwelt und Naturwissenschaften Iffens	Chemie-AG Am Luisenhof	
Nachweis von Elementen	Datum	Name
Flammenfärbung	Uhrzeit	

Materialien:

Trichter, PE-Tropfflasche, Tüpfelplatte, Magnesiumstäbchen

Chemikalien:

Natrium-, Barium- und Kaliumchlorid, 25% HCl

Durchführung:

Fülle die Salzsäure in eine Vertiefung der Platte. Gib ebenfalls eine kleine Menge der Salze jeweils in eine Vertiefung. Nimm Dir ein Mg-Stäbchen und tauche es in die Salzsäure. Somit lässt sich das jeweils zu untersuchende Salz besser aufnehmen und unterstützt außerdem noch die Verdampfung. Dies hat eine deutlichere Flammenfärbung zur Folge.

Untersuche danach 2 unbekannte Salze (Probe 1 und 2). Vergleiche deren Flammenfärbung mit denen vom ersten Durchgang und bestimme sie!

Räume Deinen Arbeitsplatz auf und schreibe einen vollständigen Bericht!