

Qualitative Analyse

1. Du erhältst von deiner Lehrkraft in einer Schülerübung die Proben 1 bis 4 mit weißen pulvrigen Feststoffen. Es handelt sich um Kaliumbromid, Natriumsulfat, Calciumcarbonat und Bariumchlorid. Du sollst nun zuordnen, welches Probengefäß welches Salz enthält.
Entwirf einen Plan, wie du die Proben eindeutig voneinander unterscheiden und die Salze identifizieren kannst.
Formuliere für jede Nachweisreaktion die Reaktionsgleichung.
2. a) Wodurch kommt die Flammenfärbung der Elemente zustande? Beschreibe am Beispiel Natrium, was dabei auf Teilchenebene passiert!

b) Beryllium, ein Element der 2. Hauptgruppe des Periodensystems, färbt die Flamme nicht sichtbar. Erkläre!