

Natriumhydroxid als ein Vertreter der Basen

Summenformel:

Aufgabe 1: Untersuche die Eigenschaften von Natriumhydroxid experimentell.

Behalte während des gesamten Experiments (auch beim Auf- und Abbauen/Abwaschen) die Schutzbrille auf!

Entsorgung der Lösungen in das bereitstehende Becherglas.

Versuch 1

Lege mit Hilfe einer Pinzette ein Natriumhydroxidplättchen auf ein Uhrglas. Prüfe die Leitfähigkeit des Feststoffes. Betrachte das Plättchen kurz vor dem Aufräumen erneut und prüfe erneut die Leitfähigkeit.

Beobachtungen:



Versuch 2

Gib in das Reagenzglas mit den Katzenhaaren zwei Plättchen Natriumhydroxid und fülle mit Wasser bis zur knappen Überschichtung auf. Betrachte ebenfalls kurz vor dem Aufräumen. Prüfe die Konsistenz m. H. eines Glasstabes.

Beobachtung:



Versuch 3

Löse zwei Plättchen Natriumhydroxid in einem Reagenzglas mit 4 ml Wasser und beurteile die Temperaturänderung, indem du das Reagenzglas davor und danach berührst.

Prüfe die elektrische Leitfähigkeit einer Natriumhydroxidlösung auf einer Tüpfelplatte. Nutze eine Pipette zum Auftropfen der Lösung.

Beobachtungen:



Versuch 4

Prüfe die Färbung von Unitest und Phenolphthalein der Natriumhydroxidlösung aus Versuch 3 in je einem Reagenzglas.

Beobachtungen:

