



Aantonen Van Basen Met Fenolftaleïne

Doel van de proef

Aantonen van een base, NaOH, door gebruik van de indicator fenolftaleïne.

Benodigdheden

- blad,
- wattenstaafje
- NaOH 0.1 mol/l
- Fenolftaleïne-oplossing

Werkwijze

1. Voor: Druppel met fenolftaleïne een E op het blad
2. Na: Wrijf met een wattenstaafje, doordrenkt met NaOH, over het blad

Waarneming



De letter E wordt zichtbaar doordat NaOH roze kleurt als het met fenolftaleïne in contact komt.

Resultaten

We kunnen aantonen dat NaOH een base is door gebruik te maken van de indicator fenolftaleïne.

Experimenten

[Alle experimenten alfabetisch](#)

[H1 Bouw van materie](#)

[H2 Bouw van atomen](#)

[H3 Het PSE](#)

[H4 Chemische bindingen](#)

[H5 Chemische reacties](#)

[H6 Chemisch rekenen](#)

[H7 Anorganische stofklassen](#)

[H8 Elektrische eigenschappen](#)

[H9 Organische stofklassen](#)

[H10 Neerslag- en gasreacties](#)

[H11 Neutralisatiereacties](#)

[H12 Redoxreacties](#)

[H13 Thermodynamica](#)

[H14 Chemisch evenwicht](#)