

Information/Wissen:

Alkalimetalle

Alle Elemente der 1. Gruppe bzw. 1. Hauptgruppe (außer Wasserstoff) werden als Alkalimetalle bezeichnet. Es gibt 6 Alkalimetalle. Jedes dieser Elemente hat ein 1 Außenelektron.

Alkalimetalle sind weich wie Butter und sehr reaktionsfreudig. Sie wollen sich mit anderen Stoffen verbinden. Um Alkalimetalle haltbar zu machen, werden sie unter Luftabschluss (z.B.: in Öl oder Benzin) gelagert.



Bild 1: Lithium in einem mit Benzin gefülltem verschlossenem Glas

Alkalimetalle (meist verbunden mit Chlor) werden gerne für Feuerwerke verwendet, weil sie eine besondere Flammenfärbung bei der Verbrennung zeigen.



Bild 2: Flammenfärbung (von links nach rechts: 1. Flamme: Lithiumchlorid; 4. Flamme: Natriumchlorid; 8. Flamme: Cäsiumchlorid; 9. Flamme: Kaliumchlorid)

Alkalimetalle (Francium nicht überprüfbar) sind hochentzündlich (Bild 3) und ätzend (Bild 4).



Bild 3



Bild 4

Bildverzeichnis:

- Bild 1: [File:Lithium element.jpg - Wikimedia Commons](#) Wilco Oelen CC-BY-SA-3.0 (16.03.2024)
- Bild 2: [File:Coloured flames of methanol solutions of metal salts and compounds.jpg - Wikimedia Commons](#) Hegelrast CC-BY-SA-4.0 (16.03.2024)
- Bild 3: <https://commons.wikimedia.org/wiki/File:GHS-pictogramflamme.svg> unknown author CCo (16.03.2024)
- Bild 4: <https://commons.wikimedia.org/wiki/File:GHS-pictogram-acid.svg> unknown author CCo (16.03.2024)