

Natrium - Aussehen:

- silbrig-weißes, glänzendes Metall.
- Es ist so weich, dass man es mit einem Messer schneiden kann.
- An der Luft verliert die frische Schnittfläche schnell ihren Glanz, weil Natrium mit Bestandteilen der Luft reagiert.



Wie kann man Natrium erkennen?

- Am metallischen Glanz
- Das Metall ist in einer Flüssigkeit gelagert (Petroleum, Paraffin)

nie in Wasser
heftige Reaktion →



Natrium - Explosionsgefahr bei Kontakt mit (Q.: Gestis)

- organischen Stoffen
- Wasser
- Wasserstoffperoxid
- Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol



Natrium - Reaktionsvermögen:

➤ Natrium ist **sehr reaktionsfreudig**.

➤ Besonders stark reagiert es mit **Wasser**.

Dabei entstehen **Wasserstoff und Natronlauge**.

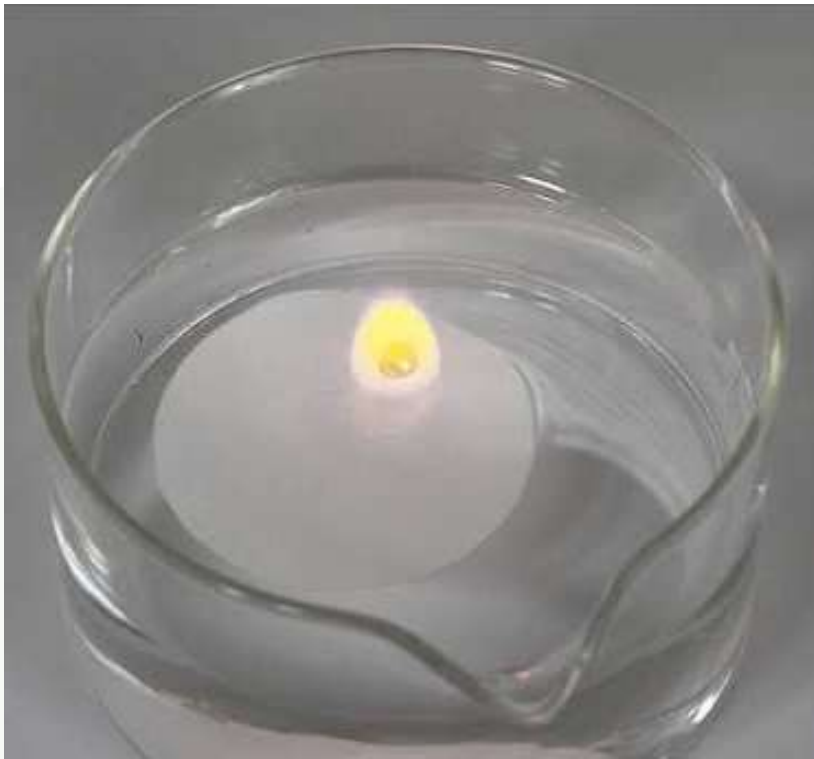
Die Reaktion setzt viel Wärme frei,
sodass sich der Wasserstoff entzünden kann.

Deshalb darf Natrium **niemals mit Wasser in Kontakt kommen**.

• **Natrium + Wasser → Natronlauge + Wasserstoff + Wärme**

Natrium - Reaktion mit Wasser in Bildern

... da Lösungsmittel mit Wasser gemischt sein können, könnte eine Reaktion in der Art stattfinden:



Natrium - ADR

- UN-Nummer: 1428
- Klasse: 4.3
(Stoffe, die in Berührung mit Wasser entzündbare Gase entwickeln)
- Verpackungsgruppe: I
(hohe Gefährlichkeit)



Wie kann das **versehentliche Zusammenpacken von Natrium und Lösungsmitteln** verhindert werden?

- Lösungsmittel in Glasflaschen **nicht mehr in SAP**
nur noch in Kunststoffdeckelfässer verpacken

