

#### 4. Besonderheiten

- leicht explosierend
- Lebenserhaltung durch essenzieller Mineralstoffe
- an psychologischen Prozessen in Zellen beteiligt
- schneidbar
- Aufbewahrung in einer Ampulle unter Paraffinöl



Kalium in Ampulle

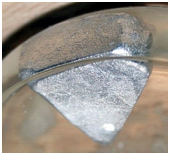
-9-

-5-

\*Tetrahydrofuran: ist ein organisches Lösungsmittel

- gibt auch natürlich vorkommende kaliumhaltige Minerale (z.B.: Sylvinit)
- gibt auch natürlich vorkommende kaliumhaltige Minerale (z.B.: Sylvinit)

Kalium unter Tetrahydrofuran



#### 3. Vorkommen

- Kaligarstädte: Russland, Kanada, am Ural, USA, Deutschland (Straßburg)
- in natürlicher Umgebung nur chemisch gebunden

#### 5. (Zusatzaufgabe)

1. Warum werden Metalle oft in elektrischen Geräten verwendet?
2. Und warum benutzt man in Schmuckstücken oft Metalle?

Antworten:

1. Sie sind gute Leiter.
2. Wenn man Edelmetalle verwendet, rosten sie nicht und verfärben nicht die Haut. Sie sind glänzend, hochwertig und robust. Sie lassen sich leicht verfärben.

-7-

-4-

brennendes Streichholz



- geringe Verwendung (Ersetzung durch billigere Natriume)
- wasserlösliche Kaliumsalze: als Düngemittel
- Forschungsabteilung (Trocknung von Lösungsmitteln)
- Bestimmung von Fossilien es gibt Tabletten mit Kaliumanteilen
- für organische Synthesen für Feuerwerkskörper, Streichhölzer

#### 2. Verwendung

#### 6. Quellenangabe

- <https://de.wikipedia.org>
- <http://www.onmeda.de>
- <http://www.chemie.de/>
- <http://www.periodensystem>
- <https://www.lernhelfer.de>
- <http://frag.wikia.com>
- <http://www.lerntippsammlung>
- <http://www.naturepower.de>

www.minibooks.ch

-3-

- Leichtmetall
- leichtentzündlich
- Aggregatzustand: fest (Zeichen leichtentzündlich)
- kein metallischer Glanz (unedes Metall)
- gut löslich in Verbindung mit Ammoniak
- guter Wärmeleiter
- kommt in Verbindung mit Wasserstoffen zu Verpuffungen/Explosionen
- Schmelzpunkt: 63,35°C
- Siedetemperatur: 758,85°C



#### 1. Eigenschaften des Metalls

#### Mein Metall: Kalium

geschrieben von Leonie Herrmann



Metall Kalium

-2-

1. Eigenschaften des Metalls
2. Verwendung
3. Vorkommen
4. Besonderheiten
5. (Zusatzaufgabe)
6. Quellenangabe

#### Gliederung