Gliederung

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

1. Eigenschaften des Metalls

- Leichtmetall
- leichtentzündlich
- Aggragatzustand: fest (Zeichen leichtentzündlich)
- kein metallischer Glanz (unedles 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

2. Verwendung

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

brennendes Streichholz

3. Vorkommen

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

Kalium unter Tetrahydrofuran*

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

*Tetrahydrofuran: ist ein organisches Lebensmittel

4. Besonderheiten

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

Kalium in Ampulle

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.

6. Quellenangabe

- https://de.wikipedia.org
- http://www.onmeda.de
- http://www.chemie.de/
- http://www.periodensystem
- https://www.lernhelfer.de
- http://frag.mikia.com
- http://www.lernticppsammlung.
- http://www.naturepower.de

Mein Metall: Kalium

geschrieben von
Leonie Herrmann

Metall Kalium

www.minibooks.ch