

PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

KOVINE:

1.skupina

LITIJ: litij je element številka 3. njegovo mesto je v prvi skupini druge periode, lahko ga režemo z ostrim nožem

NATRIJ: če ga prerežemo s topim nožem, se pokaže kovinski sijaj, ki čez čas potemni, hranimo ga v petroleju, da preprečimo reakcijo s kisikom in vodo.

KALIJ: lahko ga režemo kot mehak sir, hranimo ga v petroleju.

RUBIDIJ:

CEZIJ: ima najnižjo 1. ionizacijsko energijo

FRANCIJ:

2.skupina

BERILIJ: je po količini 47. element v zemeljski skorji. Njegove zlitine z bakrom nikljem odlično prevajajo elektriko in toploto, poleg tega pa so tudi izjemno elastične, zato jih uporabljamo za vzmeti.

MAGNEZIJ: magnezij je leta 1808 izoliral sir Humphrey Davy. Element je svoje ime dobil po grški pokrajini Magnesia, kjer je bila poznana ruda z imenom bela magnezija, srebrne barve, trdno agregatno stanje.

KALCIJ: hitro reagira z vodo in takrat izhajajo mehurčki.

STRONCIJ:

BARIJ: je po razširjenosti 14. element v zemeljski skorji. Zlitina barija in niklja pri segrevanju odda elektrone, zato jo uporabljajo za vžigalne svečke.

RADIJ:

3.skupina:

ALUMINIJ: trden, lahek, srebrno bele barve, kovinski lesk, upogne se brez loma.

GALIJ: sive barve, ime je dobil po pokrajini Gallia, kar je latinsko ime za Francijo.

INDIJ:

TALIJ: močno strupen element

4.skupina:

KOSITER
SVINEC

5.skupina:

BIZMUT:

6.skupina:

POLONIJ:

POLKOVINE

BOR: trdna snov
SILICIJ: trdna snov
GERMANIJ: trdna snov
ARZEN: trdna snov
ANTIMON: trdna snov
TELUR: trdna snov
ASTAT: trdna snov

NEKOVINE:

1skupina:

VODIK: je plin, brez barve in vonja. je močno vnetljiv. Pridobivamo ga z elektrolizo vode. Ime za vodik hydrogen izhaja in grških besed hydor (voda) in genes (tvoreč; ki tvori). Ime je predlagal Lavoisier, ker vodik na zraku zgori v vodo.

4.skupina:

OGLJIK: diamant je čista oblika ogljika. je najdragocenejši dragi kamen. Francoski kemik je v 18. stoletju ogljik poimenoval z besedo carbone, ki je podobna francoski besedi za oglje-charbon.

5.skupina:

DUŠIK: plin
FOSFOR: trdna snov,

6.skupina:

KISIK: plin
ŽVEPLO: trdna snov, rumene barve, je polimorfno-obstaja v več oblikah,ki imajo različna tališča

7.skupina:

FLUOR: plin, pri vdihovanju poškoduje dihala,
KLOR: je plin zelene barve, ki močno draži sluznico dihal. Vdihovanje klora je zelo nevarno. Ime elementa izvira iz grške besede khloros, kar pomeni rumenzelen. V prvi svetovni vojni so ga uporabljali kot bojni strup. Uporabljamo ga za uničevanje mikroorganizmov.
BROM: je temnordeča tekočina neprijetnega vonja. Je eden redkih elementov, ki je tekočina pri sobnih okoliščinah. Močno poškoduje kožo in rane se težko celijo.
JOD: jod je trdna siva snov kovinskega sijaja. Pri segrevanju sublimira. Njegova para je vijoličaste barv.

8.skupina:

HELIJ: plin
NEON: plin
ARGON: plin
KRIPTON: plin