

### Kako so v periodnem sistemu razporejeni elementi?

- Glede na njihovo barvo in gostoto
- Glede na zgradbo njihovih atomov
- Glede na kraj, kjer so jih odkrili

### Katere lastnosti so značilne za kovine?

- Kovinski sijaj, kovnost, dobro prevajanje elektrike in toplote ter visoko tališče in vrelišče
- Krhkost, slabo prevajanje toplote in nizko tališče
- Prozornost, mehkoba in popolna nereaktivnost

### Kaj pomeni kovinski sijaj?

- Da kovine oddajajo svetlobo v temi
- Da imajo kovine značilen sijaj
- Da so kovine vedno bele barve

### Kaj pomeni, da so kovine dobro kovne?

- Da jih lahko preoblikujemo v različne oblike brez loma
- Da jih ni mogoče rezati ali upogniti
- Da se takoj stopijo pri sobni temperaturi

### Kako kovine prevajajo elektriko in toploto?

- Zelo slabo
- Zelo dobro
- Samo pri visokih temperaturah

### Kaj velja za tališče in vrelišče kovin?

- Običajno imata visoke vrednosti
- Vedno sta nižja od vode
- Kovine nimajo tališča

### Kje v periodnem sistemu so kovine?

- Na levi strani
- Na desni strani
- Samo v spodnji vrstici

**Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: [trgovina.otroci.org](https://trgovina.otroci.org)**

### Kaj velja za alkalijske kovine?

- So v prvi skupini periodnega sistema
- So v drugi skupini periodnega sistema
- So v srednjem delu periodnega sistema

### Kako moramo hraniti alkalijske kovine?

- Na odprtem zraku
- V olju
- V vodi

### Kaj nastane pri reakciji natrija z vodo?

- Natrijev oksid in kisik
- Natrijev hidroksid in vodik
- Natrijev klorid in voda

### Kje so zemljoalkalijske kovine?

- V prvi skupini
- V drugi skupini
- V zadnji skupini

### Kako so zemljoalkalijske kovine primerjane z alkalijskimi?

- So bolj reaktivne
- So manj reaktivne
- Niso reaktivne

### Kaj nastane pri reakciji kalcija z vodo?

- Kalcijev oksid in kisik
- Kalcijev hidroksid in vodik
- Kalcijev klorid in para

### Kje v periodnem sistemu so prehodne kovine?

- Na desni strani
- V srednjem delu
- Samo v prvi skupini

**Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: [trgovina.otroci.org](https://trgovina.otroci.org)**

# Kemija za 8. razred O.Š.

## Kovine - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna  
stran na internetu

### Zakaj se baker uporablja za električne vodnike?

- Ker je zelo lahek
- Ker je poceni in mehak
- Ker odlično prevaja elektriko

### Kje najdemo železo v naravi?

- Samo v tekočem stanju
- V rudah, kot sta hematit in magnetit
- Samo v morski vodi

### Kje so navedena glavna nahajališča bakra?

- Kanada, Norveška in Švedska
- Indija, Kitajska in Japonska
- Čile, ZDA in Peru

### Iz česa pridobivamo aluminij?

- Iz boksita
- Iz hematita
- Iz malahita

### Zakaj mešamo kovine med seboj?

- Da dobimo zlitine z boljšimi lastnostmi
- Da kovine postanejo nekovine
- Da kovine izgubijo sijaj

### Kaj je jeklo?

- Zlitina bakra in cinka
- Zlitina železa in ogljika
- Zlitina bakra in kositra

### Kaj je medenina?

- Zlitina železa in ogljika
- Zlitina bakra in kositra
- Zlitina bakra in cinka

**Več kot 320 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 8. razred je na voljo v naši spletni trgovini: [trgovina.otroci.org](https://trgovina.otroci.org)**

© Stran za Otroke <https://www.otroci.org> – Vse pravice pridržane. Izdelek je avtorsko delo in je zaščiten z zakonom o avtorskih pravicah. Nepooblaščen kopiranje in uporaba v komercialne namene je PREPOVEDANA. Avtor B. Rakovec.

POZOR ! Učni listi so namenjeni samo kot pomoč pri utrjevanju že osvojenega znanja in ne nadomeščajo klasičnega učenja v osnovni šoli. Za eventualne slabe ocene in napake pri izdelavi učnih listov ne odgovarjamo. Uporaba na lastno odgovornost.