

4. naloga: Izračunaj Mr za naslednje spojine:

NaOH

Mr=40

H₃PO₄

Mr=98

Mg(OH)₂

Mr=58,33

amonijak

Mr(NH₃)= 17,04

metan

Mr(CH₄)=16,05

vodikov peroksid

Mr(H₂O₂)=34,02

didušikov trioksid

Mr(N₂O₃)=76,02

Preveri rešitve!

Katera od naslednjih ionskih spojin ima največjo relativno molekulsko maso? Utemelji z računi.

1. LiBr
2. NaBr
3. KBr
4. MgBr₂

Preveri rešitve!

$$\text{Mr}(\text{LiBr}) = \text{Ar}(\text{Li}) + \text{Ar}(\text{Br}) = 6,94 + 79,90 = 86,84$$

$$\text{Mr}(\text{NaBr}) = \text{Ar}(\text{Na}) + \text{Ar}(\text{Br}) = 22,99 + 79,90 = 102,89$$

$$\text{Mr}(\text{KBr}) = \text{Ar}(\text{K}) + \text{Ar}(\text{Br}) = 39,10 + 79,90 = 119$$

$$\text{Mr}(\text{MgBr}_2) = \text{Ar}(\text{Mg}) + 2 \times \text{Ar}(\text{Br}) = 24,31 + 2 \times 79,9 = 24,31 + 159,8 = 184,11$$

Znam za več!

Relativna molekulska masa oksida neke kovine XO je 68.
Kolikšna je relativna molekulska masa oksida X_2O_3 ?

A. 104

B. 144

C. 152

Č. 160

D. 192

Preveri rešitve!

1.

Podatki:

$$Mr(XO) = 68$$

$$\underline{Ar(O) = 16}$$

Iz podatkov lahko izračunaš Ar neznanega elementa X

2.

$$Mr(XO) = Ar(O) + Ar(X)$$

$$68 = 16 + Ar(X)$$

$$Ar(X) = 68 - 16 = 52$$

3.

Nato izračunaš **Mr(X_2O_3)**

$$Mr(X_2O_3) = 2 \times Ar(X) + 3 \times Ar(O)$$

$$= 2 \times 52 + 3 \times 16$$

$$= 104 + 48$$

$$= 152$$

tako je pravilni odgovor C.

Pozdravljen!

Ponovi in utrdi znanje o relativni atomski in molekulski masi.

Reši naloge v e-učbeniku: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/949/index6.html>

Izpusti 10. in 11. nalogo.

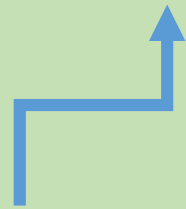
Računanje masnega deleža se boš naučil, ko se vrnemo v šolo 😊

ZATO PUSTI V ZVEZKU ENO STRAN PRAZNO.

NAJPREJ PONOVI ZGRADBO ATOMA! Preberi v zvezku!

Ponovi pojme: jedro, elektronska ovojnica, proton, nevtron, elektron, vrstno in masno število

ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU



ZAPIŠI NASLOV V ZVEZEK

Za boljše razumevanje učne snovi preberi besedilo in preglej slike v učbeniku na str. 96, 97 in 98.

Na spletni strani Žepna znanost

<http://zepnaznanost.splet.arnes.si/uvod/atom-in-periodni-sistem/periodni-sistem-elementov/zgodovina-periodnega-sistema/>

si oglej videoposnetka in preberi besedilo o periodnem sistemu elementov

Zanimiv video o nastanku periodnega sistema :

The Periodic Table: Crash Course Chemistry #4

NOBLE GASES

FAIRLY NONREACTIVE
COMPLETE VALENCE SHELL
VERY LOW ELECTRONEGATIVITIES
LOW BOILING POINTS
ALL GASES AT ROOM TEMPERATURE

popolnoma nereaktivni žlahtni

Pripisi
Hitrost predvajanja
Podnapisi (14)
Kakovost

Običajna
angleščina >> Slovenščina
Samodejni prevod 480p

7:07 / 11:21

YouTube

Nekaj o Mendeleju, znanstveniku, ki je prvi sistematično razvrstil elemente v periodni sistem:

Tukaj nastaviš podnapise:
-poišči samodejni prevod
-nato nastaviš na slovenščino

NALOGA: S pomočjo periodnega sistema elementov in učbenika odgovori na vprašanja:

1. Koliko elementov je v periodnem sistemu?

2. Koliko elementov je kovin, nekovin in polkovin v periodnem sistemu elementov?

Število kovin: _____ Število nekovin: _____ število polkovin: _____

3. Kateri element prve skupine periodnega sistema nima kovinskih lastnosti?

4. Oblikuj tabelo in zapiši značilne lastnosti kovin in nekovin.

KOVINE	NEKOVINE

Oglej si posnetek: Poskus prevodnosti nekaterih elementov

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/951/index1.html>

5. S pomočjo posnetka izpolni tabelo:

Kemijski element	Simbol	Videz elementa	Električna prevodnost	Kovina/ nekovina
Baker				
Ogljik				
Žveplo				
Magnezij				
Natrij				

6. Navedenih je sedem lastnosti elementov. Za vsako opisano lastnost ugotovi, ali je bolj značilna za kovine ali nekovine. Na črte zapiši »kovine« ali »nekovine«.

a) Večinoma so srebrnosive.

b) Pri sobnih pogojih so večinoma v trdnem stanju.

c) Imajo raznolika, a večinoma dokaj nizka tališča in vrelišča.

č) Večinoma slabo prevajajo električni tok.

d) Nekateri so pri sobnih pogojih v plinastem stanju.

e) So kovne in tanljive.

f) Tvorijo katione.

7. Odgovori na 1. – 4. vprašanje v učbeniku (str. 99)