


Glede na vaše odzive, sem prepričana, da vam gre učenje na daljavo zelo dobro.

To me resnično veseli.





Če se ti kje ustavi, ne veš, kako bi nadaljeval, ali imaš mogoče samo kakšno vprašanje, ali morda lepo misel, mi piši na eAsisteta ali na marica. rozic@gmail.com.

Ko boš opravil zadane naloge, mi pošlji izdelke v pregled (zapiske, fotografije...). Na tak način bom lahko spremljala tvoje delo in ti po potrebi svetovala.

POTEK DELA

Utrdili smo snov o masnem deležu elementa v spojini. Poglej si rešitve in popravi morebitne napake. Upam, da jih ni bilo veliko.

Spoznali bomo skupine elementov s sorodnimi lastnostmi.

Potreboval boš periodni sistem, zvezek, delovni zvezek, po potrebi učbenik.



Naredi zapis v zvezek.

* Naloga je zahtevnejša.

Pogumno se loti šolskega dela naprej.

Pred utrjevanjem, predlagam 5 minut odmora in minuto za zdravje.

Veselo na delo in bodi zdrav!

MASNI DELEŽ ELEMENTA V SPOJINI

rešitve

UTRJEVANJE

Snov boš utrdil z reševanjem nalog v delovnem zvezku na str. 62.

- Reši 4. nalogo v učbeniku na str. 95.

4. Masni delež elementa v spojini

a)

Spojina	M_r	Masa dušika v spojini	$w(\text{N})$
N_2O_5	108,0	$2 \times A_r(\text{N}) = 2 \times 14,0 = 28,0$	$28,0/108,0 = 0,259$
N_2O_4	92,0	$2 \times A_r(\text{N}) = 2 \times 14,0 = 28,0$	$28,0/92,0 = 0,304$
N_2O_3	76,0	$2 \times A_r(\text{N}) = 2 \times 14,0 = 28,0$	$28,0/76,0 = 0,368$
NO_2	46,0	$1 \times A_r(\text{N}) = 1 \times 14,0 = 14,0$	$14,0/46,0 = 0,304$
NO	30,0	$1 \times A_r(\text{N}) = 1 \times 14,0 = 14,0$	$14,0/30,0 = 0,467$

Največji masni delež dušika je v spojini s formulo NO.

Masni delež dušika lahko ocenimo kar iz formul oksidov. V NO je na 1 kisikov atom 1 dušikov atom, v NO₂ je na 2 kisikova atoma 1 dušikov atom ali na 1 kisikov atom polovica dušikovega atoma. Na enak način izračunamo število dušikovih atomov na en kisikov atom še v preostalih oksidih. Masni delež dušika je največji v tistem oksidu, ki vsebuje na en kisikov atom največ dušikovih atomov.

* Učbenik, 95

4. a) Masni delež kisika – v ogljikovem oksidu CO in v ogljikovem dioksidu CO₂.

$$\text{v CO } w(\text{O}) = 16,0 : 28,0 = 0,571 \text{ in v CO}_2 w(\text{O}) = (2 \times 16,0) : 44,0 = 0,727$$

b) Večji masni delež kisika je v ogljikovem dioksidu.

c) Da. Ker je v obeh oksidih le en atom ogljika in sta v ogljikovem dioksidu dva atoma kisika, je delež kisika v ogljikovem dioksidu večji.