

Poštovane učenice i učenici!

Prvi zadatak vaše (naše) *online* nastave odnosit će se na nastavak rada od prošlog puta, a radili smo da vas podsjetim, vježbu **određivanje kisika** Winklerovom metodom. Praktični dio smo napravili, sad slijedi račun ☺.

ZADATAK: preračunavanje koncentracije kisika:

1 mL $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \sim 0,08 \text{ mg O}_2$

Treba izračunati masenu koncentraciju kisika $\gamma (\text{O}_2) / [\text{mg/ L}]$

$$\gamma (\text{O}_2) = \frac{m(\text{O}_2)}{V} = \frac{1}{4} \frac{c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \times V(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \times f(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \times M(\text{O}_2)}{[V(\text{uzorka}) - V(\text{reagensa})]} \times 1000$$

Unesite u formulu podatke koje ste zapisali prošli put na vježbama i izračunajte koncentraciju.

Za one koji „žele znati više“ neka pokušaju doći do rješenja kakav je odnos $\frac{n(\text{O}_2)}{n(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)}$, odnosno zašto je 1/4? To ćete naći iz jednadžbi koje su u materijalima koje imate.

Rezultate možete „uslikati“ i poslati na mail inda.vucinovic@gmail.com, u Teams“, wapp,... do slijedećeg četvrtka 26.3.