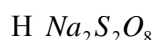
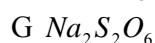
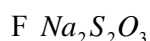
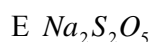
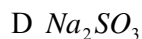
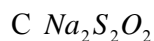
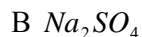
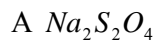


Téma 6 úkol 3

Zadání:

Přiřad'te ke každému názvu I - IV správný vzorec A - H:



I) thiošičičitan sodný: ____

Správné řešení: C

II) dišičičitan sodný: ____

Správné řešení: E

III) peroxodisíran sodný: ____

Správné řešení: H

IV) thiosíran sodný: ____

Správné řešení: F

Řešení:

Všechny sloučeniny I–V jsou **solí kyslíkatých kyselin**, takže si nejprve určíme vzorce příslušných kyselin a z nich pak odvodíme správné vzorce požadovaných solí.

I) thiošičičitan sodný

Vyjdeme z kyseliny šičičité: $H_2^{+I}S^{+IV}O_3^{-II}$. Vzorec kyseliny **thiošičičité** dostaneme formálně tak, že **jeden kyslík O^{2-} nahradíme sírou S^{2-}** , dostaneme tedy $H_2S_2O_2$. Správný vzorec pro thiošičičitan sodný je tedy $Na_2S_2O_2$, tedy možnost **C**.

II) dišičičitan sodný

Kyselina dišičičitá obsahuje **2 atomy síry** s oxidačním číslem +IV, její vzorec je tedy $H_2^{+I}S_2^{+IV}O_5^{-II}$. Správný vzorec pro dišičičitan sodný je tedy $Na_2S_2O_5$, tedy možnost **E**.

III) peroxodisíran sodný

Vyjdeme z kyseliny disírové: $H_2^{+I}S_2^{+VI}O_7^{-II}$. Vzorec kyseliny **peroxodisírové** dostaneme formálně tak, že **jeden kyslík O^{2-} nahradíme dvěma kyslíky O^-** , dostaneme tedy $H_2S_2O_8$. Správný vzorec pro peroxodisíran sodný je tedy $Na_2S_2O_8$, tedy možnost **H**.

IV) thiosíran sodný

Vyjdeme z kyseliny siřičité: $H_2^{+I}S^{+VI}O_4^{-II}$. Vzorec kyseliny thiosírové dostaneme formálně tak, že jeden kyslík O^{2-} nahradíme sírou S^{2-} , dostaneme tedy $H_2S_2O_3$. Správný vzorec pro thiosíran sodný je tedy $Na_2S_2O_3$, tedy možnost **F**.