Драги осмаци , предходну лекцију можете провежбати на следећи линк :

<https://www.mojaskola.gov.rs/course/view.php?id=99#section-12>

Данас обнављамо метале , оксиде и хидроксиде , ево примера за вежбање , ово није домаћи , ако имате проблема да урадите задатак можете ми се обрати на [mirijanailic1983@gmail.com](mailto:mirijanailic1983@gmail.com)

Срдачан поздрав

1. Метале калијум, гвожђе, калцијум, магнезијум, литијум, цинк и натријум разврстај на:

алкалне: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

земноалкалне: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

прелазне: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Шта су базе , напиши формуле : натријум-хидроксида , алуминијум-хидроксида , магнезијум-хидроксида

3. Заокружи формуле базних оксида: Na2O, N2O5, CaO, N2O, SO3, CO2.

Напиши једначине реакција изабраних оксида с водом

4. Примена једињења калцијума (повежи једињења и њихову примену):

А) CaO 1. кречење , малтер, дезинфекционо средство

b) CaCO3 2. грађевински материјал , и за добијање калцијум-оксида

v) Ca(OH)2 3. за производљу стакла и папира

5. Колико се грама водоника добија реакцијом 3мола атома магнезијума са кључалом водом.