**ЗАДАЦИ ЗА ВЕЖБАЊЕ**

1. Колико атома калцијума је реаговало са кисеоником ако је настало 224 грама калцијум-оксида?

2. Колико грама магнезијума је реаговало са кисеоником ако је настало 3 мола магнезијум-оксида?

3. Колико грама алуминијума је потребно за реакцију са 9\*1023 молекула кисеоника?

4. Колико грама калијум-оксида настаје ако реагује калијум са 4,5\*1023 молекула кисеоника?

5. Колико је бакра потребно оксидовати да би се добило 16 грама бакар (II)-оксида?

6. Дуралуминијум садржи 95% алуминијума, 4% бакра, 0,5% магнезијума и 0,5% мангана. Колика је маса сваког метала потребна да бисмо добили 10 килограма дуралуминијума? Решење: 9,5 kg Al, 0,4 kg Cu, 0,05 kg Mg, 0,05kg Mn

7. Маса кваке направљене од месинга износи 150 грама. Израчунај масу бакра у месингу, ако знамо да га има 75%.

8. Уколико је масени проценат калцијум-карбоната у једној љусци јајета 95%, колико износи проценат калцијума у истој љусци?

9. Негашени креч садржи 10% нечистоће. Колико је негашеног креча потребно да бисмо добили 14,8 грама гашеног креча?

10. Колико се грама гвожђа(II)-сулфида, FeS, добија из 7 грама гвожђа и 7 грама сумпора?

11. Колико се грама магнезијум-оксида добија из 4 грама магнезијума и 5 грама кисеоника? Која супстанца је у вишку и колико грама?