**Припрема за контролни из метала**

1. Наведи основна физичка својства метала.

2. Где се и у ком облику у природи може наћи натријум и калцијум ?

3. Који метал је у саставу рубина ?

4. Колико грама натријум- хидроксида се налази у 200 грама 35% раствора ?

5. Који од елемената је реактивнији и објасни зашто, натријум или калијум ?

6. Шта су базе ? На који начин се доказује присуство неке базе у воденом раствору ?

7. Напиши називе следећих једињења: а) Ca(OH)2 б) FeO в) NаОH

8. Напиши формуле следећих једињења :

а) калијум-хидроксид б) калцијум-оксид в) плави камен

9. Колико грама натријум- хидроксида се налази у 300 грама 25% раствора?

10. Шта је кoрозија?

11. Израчунај масу оксида потребну за реакцију са водом ако се при томе добија 14,8 g калцијум-хидроксида.

12. Објасни шта се дешава дужим стајањем бакра ( или гвожђа) на ваздуху ?

13. Шта су базе? Како настају?

14. Колику масу има 05 мола МgЅО4 ?

15. Одреди количину Na2O у 50g ове супстанце ?