

КИСЕЛИНЕ, БАЗЕ, СОЛИ

1. Шта су киселине по теорији електролитичке дисоцијације (Аренијусова теорија)

2. Шта су базе по теорији електролитичке дисоцијације (Аренијусова теорија)

3. Напиши формуле следећих киселина и једначине њихових реакција

б) угљена(карбонатна)киселина

в) сумпорна (сулфатна)киселина

4. Наведи формуле следећих база и једначине њихових реакција дисоцијације

а) натријум хидроксид

б) магнезијум хидроксид

в) алуминијум хидроксид

5. Анхидриди киселина су _____ оксиди који са водом граде _____ (попуни празна места)

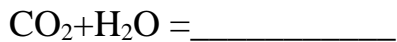
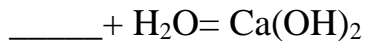
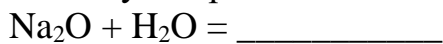
6. Анхидрид нитратне киселине је _____ (наведи формулу)
Напиши једначину реакције добијања нитратне киселине из анхидрида

7. Анхидрид угљене (карбонатне) киселине је _____ (наведи формулу)
Напиши једначину реакције добијања ове киселине из анхидрида

8. Анхидриди база су _____ оксиди, они са водом граде _____.

9. Анхидрид натријум хидроксида је _____, а магнезијум хидроксида је _____ (наведи формуле)

10. Попуни празна места и изједначи једначине реакција



11. Колико је грама натријум хидроксида и воде потребно за припремање 250 грама 10% раствора?

12. Колико воде треба додати у 150 грама 30%ног раствора сирћетне киселине да би се добио 5% раствор?

13. Реакције неутрализације су реакције између _____ и _____ .
Проиувод ових реакција је _____ и со. (попуни празна места)

14. Шта су соли по теорији електролитичке дисоцијације?

15. Сумпор гради две киселине _____ и _____ (наведи формуле и називе ових киселина). Соли ових киселина су _____ и _____.

16. Соли фосфорне киселине су _____ а угљене су _____

17. Наведи формуле следећих соли
натријум карбонат ; магнезијум нитрат
калијум сулфат; алуминијум хлорид

18. Наведи једначине реакција дисоцијација следећих соли
калцијум карбонат; алуминијум фосфат ; калијум нитрат

19. Доврши једначине реакција неутрализације
 $\text{HCl} + \text{NaOH} =$
 $\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 =$
 $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 =$
 $\text{KOH} + \text{HNO}_3 =$

20. Наведи формули соли добијених у предходном задатку

21. Колико мола водоника се ослобађа при нормалним условима ако 10,8 грама Al реагује са одговарајућом количином хлороводоничне киселине

22. 6 грама магнезијума растворено је у хлороводоничној киселини. Колика је маса добијене соли?

23. У ком односу мола реагују натријум хидроксид и сумпорна киселина при реакцији потпуне неутрализације?

24. У ком односу мола реагују хлороводонична киселина и алуминијум хидроксид при потпуној неутрализацији

25. Израчунај масени удео кухињске соли у раствору који је добијен растварањем 5 грама соли у 200г воде.

26. Колико грама натријум хидроксида је потребно за припремање 500cm^3 40% раствора густине $1,4\text{g/cm}^3$.

27. Одредити процентни састав раствора који је добијен мешањем 120 грама 30% раствора и 50 грама 50% раствора

28. Помоћу чега можемо одредити да ли је раствор кисео или базан

29. Које је боје лакмус папир у киселој а које у базној средини?

30. Одреди масу анхидрида угљене киселине која у реакцији са водом даје 5 мола ове киселине.