

KİMYA

1. Atomun nüvəsi. İzotoplar
2. Atomun quruluşunun Rezerford və Bor modeli
3. Kvant ədədləri. Atom orbitalı
4. Çoxelektronlu atomların elektron konfigurasiyası
5. Dövri qanun. Kimyəvi elementlərin dövri sistemi
6. İonlaşma enerjisi, elektronahərislik, elektromənfilik və atom radiusu
7. Kimyəvi rabitənin növləri. Rabitənin enerjisi, uzunluğu və polyarlığı
8. Kovalent rabitənin əmələ gəlməsinin mübadilə və donor-akseptor mexanizmi
9. Hidrogen rabitəsi: molekul daxili və molekullararası hidrogen rabitəsi
10. Kompleks birləşmələr. Kompleksəmələgətirici və liqand
11. Kompleks birləşmələrdə kimyəvi rabitənin təbiəti. Davamlılıq sabiti
12. Sistem anlayışı. Termodinamikanın birinci qanunu
13. Sistemin entalpiyası. Kimyəvi reaksiyanın istilik effekti
14. Əmələgəlmə entalpiyası (istiliyi). Hess qanunu
15. Kimyəvi tarazlıq. Reaksiyanın tarazlıq sabiti
16. Le Şatlye prinsipi. Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər
17. Kimyəvi reaksiyanın sürəti
18. Reaksiya sürətinə təsir edən amillər
19. Fotokimyəvi reaksiyalar. Kvant çıxımı
20. Katalitik reaksiyalar. Homogen kataliz
21. Məhlul. Həllolma istiliyi
22. Məhlulun qatılığının ifadə üsulları
23. Elektrolitik dissosiasiya
24. Suyun ion hasilı. pH kəmiyyəti
25. Hidroliz. Hidroliz dərəcəsi
26. Oksidləşmə-reduksiya reaksiyaları
27. Daniel-Yakobi elementi. Standart hidrogen elektrodu
28. s-Elementlərinin ümumi xassələri. Qələvi metallar
29. Berillium və maqnezium. Qələvi-torpaq elementləri
30. Alüminium xassələri və tətbiqi
31. Qalay və qurğuşunun xassələri, tətbiqi
32. IV – VII B qrup metallarının xassələri və tətbiqi
33. VIII B qrup metallarının xassələri və tətbiqi
34. I B qrup metallarının xassələri və tətbiqi
35. II B qrup metallarının xassələri və tətbiqi
36. Karbon və onun birləşmələrinin xassələri və tətbiqi
37. Silisiumun xassələri. Silisium-dioksid
38. Azot və onun birləşmələrinin xassələri, tətbiqi
39. Fosfor və onun birləşmələri
40. Oksigen və onun birləşmələrinin xassələri, tətbiqi
41. Kükürd və onun birləşmələrinin xassələri, tətbiqi
42. VIIA qrup elementləri. Birləşmələrinin xassələri, tətbiqi
43. Üzvi birləşmələrin kimyəvi quruluş nəzəriyyəsi. İzomerlik
44. Karbohidrogenlər. Karbon atomlarının hibridləşməsi
45. Alkanlar, alkenlər, alkadienlər və alkinlər
46. Aromatik karbohidrogenlər. Alitsiklik birləşmələr
47. Karbohidrogenlərin halogenli törəmələri
48. Spirtlər və fenollar
49. Sadə efirlər. Aldehid və ketonlar
50. Karbon turşuları. Aminlər