

## ՔԻՄԻԱ

1. Ատոմա-մոլեկուլային ուսմունք: Ատոմ, տարր, մոլեկուլ: Պարզ ու բարդ նյութեր:
2. Ատոմի միջուկի բաղադրությունը: Իզոտոպներ:
3. Ավոգադրոյի օրենքը և գազի մոլային ծավալը: Գազային նյութի հարաբերական խտությունը:
4. Իոնային և կովալենտային կապեր:
5. Կովալենտ կապի հատկությունները:
6. Տարրերի հատկությունների կախումը պարբերական համակարգում իրենց գրաված դիրքից:
7. Անօրգանական միացությունների դասակարգումը:
8. Օքսիդներ:
  1. Թթուներ:
  2. Հիմքեր:
  3. Աղեր:
  4. Էլեկտրոլիտային դիսոցում: Դիսոցման աստիճան: Թույլ և ուժեղ էլեկտրոլիտներ:
  5. Աղերի հիդրոլիզ:
  6. Օքսիդավերականգնման ռեակցիաներ:
  7. Քիմիական ռեակցիայի արագությունը:
  8. Ջրային լուծույթների և հալույթների էլեկտրոլիզ:
  9. Ջրածին: Ատոմի և մոլեկուլի կառուցվածքը, քիմիական հատկությունները
  10. Ջուրը բնության մեջ: Նրա հատկությունները:
  11. Պարբերական համակարգի 7-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
  12. Պարբերական համակարգի 6-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
  13. Թթվածին: Ֆիզիկական և քիմիական հատկությունները:
  14. Պարբերական համակարգի 5-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
  15. Ազոտական թթու, աղեր, ազոտական պարարտանյութ:
  1. Ֆոսֆոր, նրա օքսիդները, ֆոսֆորական թթու:

2. Պարբերական համակարգի 4-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
3. Ածխածնի օքսիդներ, ածխաթթու և նրա աղերը:
4. Միլիցիում, օքսիդը, սիլիկաթթու և նրա աղերը:
5. Պարբերական համակարգի 1-ին Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
6. Պարբերական համակարգի 2-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
7. Պարբերական համակարգի 3-րդ Ա-խմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը:
8. Այլումին:

#### ԳՐԱԿԱՆՈՒԹՅՈՒՆ

1. Սահակյան Լ., Ադամյան Վ., 'Քիմիա 7', Երևան, 2007թ. 'Արևիկ':
2. Սահակյան Լ., Ադամյան Վ., 'Քիմիա 8', Երևան, 2008 թ. 'Արևիկ':
3. Սահակյան Լ., Ադամյան Վ., 'Քիմիա 9', Երևան, 2009 թ. 'Արևիկ':
4. Խաչատրյան Ա., 'Քիմիայի խնդրագիրք 7-10', Երևան, 2004 թ., 'Զանգակ':