

<<Քննարկվել և հավանության է արժանացել մ/միավորման նիստում>>

մ/միավորման նախագահ

Ա. Ղազարյան

<<Հաստատում եմ>>

Ն. Բաղդասարյան



Քիմիա

8-րդ դասարարան

68 դասաժամ

Դասեր	Նյութի բովանդակությունը	Տնային առաջադրանք
<b>Թ-1. 7-րդ դասարանի քիմիայի դասընթացի կրկնություն 2ժ.</b>		
1.	Ատոմի կառուցվածքը: Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը և նրա կապն ատոմի էլեկտրոնային կառուցվածքի հետ	§1.1, 1.2
2.	Քիմիական կապի տեսակները: Քիմիայի հիմնական հասկացությունները	§1.3, 1.4
<b>Թ-2. Քանակաչափություն 8ժ/1ժ</b>		
3.	Նյութի քանակ: Մոլ: Մոլային զանգված վարժ. 1ա; 2ա; 6	§2.1, վարժ. 1բ; 2բ, գ; 5
4.	Հաշվարկներ նյութի քանակ և մոլային զանգված հասկացությունների կիրառմամբ	§2.2, վարժ. 1, 2
5.	Նյութի զանգվածի պահպանման օրենքը	§2.3 վ. 4, 5
6.	Քիմիական ռեակցիաներ և հավասարումներ	§2.4, վարժ. 1, 2
7.	Քիմիական ռեակցիաների տեսակները	§2.5, վարժ. 4, 5
8.	Քիմիական ռեակցիաներն սկսելու և ընթանալու պայմանները: Ջերմաանջատիչ և ջերմակլանիչ ռեակցիաներ	§2.6, վարժ. 1; խնդ. 6
9.	Հաշվարկներ՝ քիմիական հավասարումներով	խնդ. 1 / էջ 57/
10.	Նյութի պարզագույն բանաձևի արտածումը	§2.8
11.	<b>ԳԱ 1. «Նյութի քիմիական քանակ»</b>	
<b>Թ-3. Նյութի գազային վիճակը 6ժ/1ժ</b>		
12.	Ավոգադրոյի օրենքը	§3.1, վարժ. 6; 7
13.	Գազի մոլային ծավալ	§3.2, խնդ. 5, 6
14.	Գազի հարաբերական խտությունը	§3.3, վարժ. 5, խնդ. 6, 7
15.	Գազային խառնուրդի միջին մոլային զանգվածը	§3.4 վարժ. 3; խնդ. 6
16.	Հաշվարկներ ըստ գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթ. քիմիական ռեակցիաների հավասարումների	§3.5, խնդ. 6
17.	Հաշվարկներ ըստ պինդ, հեղուկ և գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռեակցիաների <i>հավասարումների</i>	§3.6, խնդ. 6, 7

18.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 1</b>	
	<b>Թ-4.Թթվածին: Հասկացություն օքսիդների և հիմքերի մասին</b>	
	<b>10ժ/2ժ</b>	
19.	Թթվածին՝ քիմիական տարր և պարզ նյութ: Թթվածնի տարածվածությունը բնության մեջ, շրջապտույտը	§4.1, վարժ.2,3
20.	Թթվածնի ֆիզիկական հատկությունները և ստացումը	§4.2, վարժ.6, խնդ.8
21.	Թթվածնի քիմիական հատկությունները	§4.3, էջ 97-98
22.	Թթվածնի քիմիական հատկությունները	§4.3, էջ 99-101 վարժ.3,4
23.	<b>ԳԱ 2. «Թթվածնի ստացումը և հատկությունները»</b>	
24.	Օդային ավազանի պահպանությունը	§4.4, վարժ.5,6
25.	Մետաղների օքսիդներ՝ հիմնային օքսիդներ: Հիմքեր	§4.5, վարժ.4
26.	Մետաղների օքսիդներ՝ հիմնային օքսիդներ: Հիմքեր	§4.5, վարժ.5
27.	Այրում և դանդաղ օքսիդացում	§4.6, խնդ.6,8
28.	Թթվածնի կիրառումը և կենսաբանական նշանակությունը	§4.7, խնդ.6,7
29.	Մթնոլորտ: Օդի բաղադրությունը	§4.8, խնդ.1,2
30.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 2</b>	
	<b>Թ-5.Զրածին: Հասկացողություն թթուների և աղերի մասին</b>	
	<b>8ժ/1ժ</b>	
31.	Զրածին: Քիմիական տարր և պարզ նյութ: Զրածինը բնության մեջ	§5.1, խնդ.4,7
32.	Զրածնի ֆիզիկական հատկությունները	§5.2, էջ 134-135
33.	Զրածնի ստացումը	§5.2, էջ 135-137 խնդ.8
34.	Զրածնի քիմիական հատկությունները	§5.3, վարժ.2, խնդ.6
35.	<b>ԳԱ 3. «Զրածնի ստացումը և հատկությունները»</b>	
36.	Զրածնի կիրառությունը	§5.4, խնդ.7
37.	Թթվային օքսիդներ: Թթուներ	§5.5, վարժ.3, խնդ.7
38.	Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների և մետաղների օքսիդների հետ: Աղեր	§5.6,
39.	Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների և մետաղների օքսիդների հետ: Աղեր	§5.6, վարժ.5
	<b>Թ-6. Զուր, լուծույթներ</b>	<b>10ժ</b>
40.	Զուրը բնության մեջ	§6.1
41.	Զրի ֆիզիկական հատկությունները	§6.2, խնդ.5
42.	Զրի քիմիական հատկությունները	§6.3, վարժ.1
43.	Զուրը՝ որպես լուծիչ: Լուծույթներ	§6.4
44.	Լուծելիություն: Հազեցած և չհաջեցած լուծույթներ	§6.5, խնդ.8
45.	Լուծված նյութի զանգվածային բաժին: Հաշվարկներ լուծված նյութի զանգվածային բաժնի որոշման վերաբերյալ	§6.6, խնդ.5,7

46.	<b>ԳԱ-4. Տրված զանգվածային բաժնով նյութի լուծույթի պատրաստումը</b>	
47.	Լուծված նյութի մոլային կոնցենտրացիա: Հաշվարկներ մոլային կոնցենտրացիայի որոշման վերաբերյալ	§6.7, խ. 4
48.	Խմելու ջրի համամոլորակային հիմնախնդիրը	§6.8
49.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 3</b>	
	<b>Թ-7. Անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի վերաբերյալ գիտելիքների ընդհանրացում 14ժ/5ժ</b>	
50.	Օքսիդներ: Դասակարգումը	§7.1, էջ 190-192
51.	Օքսիդների ստացման եղանակները	§7.1, էջ 192-193, վարժ.2,5
52.	Օքսիդների քիմիական հատկությունները	§7.2, խնդ.6
53.	Թթուներ: Դասակարգումը:	§7.3, էջ 198-199, վարժ.2
54.	Թթուների ստացման եղանակները	§7.3, էջ 199-200, վարժ.5
55.	Թթուների քիմիական հատկությունները	§7.4, վարժ.5,6
56.	Հիմքեր: Դասակարգումը	§7.5, էջ 207-208
57.	Հիմքերի ստացման եղանակները	§7.5, էջ 208-209, վարժ.3
58.	Հիմքերի քիմիական հատկությունները	§7.6, վարժ.3
59.	Երկդիմի օքսիդներ և հիդրօքսիդներ	§7.7, վարժ.5
60.	<b>ԳԱ-5. Ցինկի հիդրօքսիդի երկդիմի հատկությունները</b>	
61.	Աղեր: Դասակարգումը:	§7.8, էջ 218-219,
62.	Աղերի տացման եղանակները	§7.8, էջ 219-220, վարժ.3
63.	Աղերի քիմիական հատկությունները	§7.9, վարժ.3
64.	Ծաղումաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի միջև	§7.10, վարժ.3,4
65.	Ծաղումաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի միջև	§7.10, վարժ.6
66.	Անցած թեմաների կրկնություն	
67.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 4</b>	
68.	Ամփոփիչ դաս	