

ՔԻՄԻԱ

9-րդ դասարանի ավարտական քննության ուղեցույց

ԹԵՍՏԻ ԿԱՌՈՒՑՎԱԾՔԸ ԵՎ ԱՌԱՋԱԴՐԱՆՔՆԵՐՈՒՄ ՆԵՐԱՌՎՈՂ ՆՅՈՒԹԸ

2015 թ. ավարտական քննության թեստերի համար որպես հիմք են ծառայում գործող ուսումնական ծրագիրը, դպրոցական դասագրքերը և խնդրագրքերը:

1. Քննական թեստում ներառվելիք բաժինները և դրանց մոտավոր համամասնությունը

Հ/Հ	Բաժին	Մոտավոր համամասնությունը (%-ով) ըստ դասաժամերի
1	Ընդհանուր քիմիա	56
2	Անօրգանական քիմիայի տարրական հիմունքներ	41
3	Օրգանական նյութերի վերաբերյալ նախնական պատկերացումներ	3
	Ընդամենը	100

2. Թեստի կառուցվածքը և գնահատման կարգը

Թեստը ներառում է 28 առաջադրանք:

1-22-րդ առաջադրանքներն ընտրովի պատասխանով են: Դրանցում ընդգրկված են քիմիայի առարկայական ծրագրի գրեթե բոլոր թեմաները: Առաջադրանքներից յուրաքանչյուրի համար տրված է չորս պատասխան, որոնցից միայն մեկն է ճիշտ:

Պատասխանների ձևաթղթում յուրաքանչյուր առաջադրանքի համարի ներքևում տրված է չորս վանդակ: Տրված առաջադրանքի ճիշտ պատասխանի համարն ընտրելուց հետո անհրաժեշտ է դրան համապատասխանող վանդակում դնել «X» նշանը: Յուրաքանչյուր ճիշտ պատասխան գնահատվում է մեկ միավոր:

Օրինակ՝ 1. Նշված միացություններից որոնցում է առկա իոնային կապ:

ա) KCl , բ) Cl_2 , գ) CO_2 , դ) $NaBr$ ե) N_2 ,

Ո՞րն է ճիշտ պատասխանների շարքը:

- 1) գ, է
- 2) ք, դ
- 3) ա, դ
- 4) ա, ք

	1	2	3	4
1	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
2	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
3	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
4	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

23- 24-րդը կարճ պատասխանով առաջադրանքներ են: Առաջադրանքների և ենթաառաջադրանքների պատասխանները դրական ամբողջ թվեր են (0-ից 9999-ը): Թեստ-գրքույկում դրանց լուծումից ստացված պատասխանների միայն թվային արժեքները պետք է լրացնել այդ նպատակի համար հատկացված տեղում՝ ձևաթղթում նախատեսված հորիզոնական չորս վանդակներից յուրաքանչյուրում գրելով մեկ թվանշան: Յուրաքանչյուր առաջադրանքի և ենթաառաջադրանքի ճիշտ պատասխան գնահատվում է մեկ միավորով:

Օրինակ՝ (23-24) **Էլեկտրոնային հաշվեկշռի եղանակով հավասարեցրե՛ք ռեակցիայի ուրվագիրը՝** $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2 \uparrow$

23. Ո՞րն է վերականգնիչ նյութի գործակիցը:

Պատասխան՝ 2:

24. Ի՞նչ զանգվածով (գ) այլումին է փոխազդել, եթե առաջացել է 171 գ այլումինի սուլֆատ:

Պատասխան՝ 27:

23	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/> 2
24	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/> 2	<input type="checkbox"/> 7

25-րդ առաջադրանքը համապատասխանեցում է, որը նորույթ է քննական թեստերում: Այսօրինակ առաջադրանքների համար տրվում են երկու շարք: Պետք է համապատասխանեցնել այդ շարքերի միավորները և ստացած պատասխանները գրառել ձևաթղթի համապատասխան մասում:

Օրինակ. Համապատասխանեցրե՛ք ռեակցիաների հավասարումները և տեսակները:

Ռեակցիաների հավասարումներ

- Ա) $Ba(OH)_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 + 2H_2O$
- Բ) $2Cu(NO_3)_2 = 2CuO + 4NO_2 + O_2$
- Գ) $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2$

Տեսակներ

- 1) քայքայման
- 2) միացման
- 3) տեղակալման
- 4) փոխանակման

25.

Ա	Բ	Գ
4	1	3

26-րդ առաջադրանքը պնդումներ է:

Այս առաջադրանքում ներկայացվում է հինգ պնդում, որոնցից յուրաքանչյուրի վերաբերյալ կարելի է տալ «ճիշտ է» կամ «սխալ է» պատասխանները: Յուրաքանչյուր պնդման դիմաց **ճիշտ** նշված «ճիշտ է» կամ «սխալ է» պատասխանի համար տրվում է մեկական միավոր: **Յուրաքանչյուր սխալ նշված «ճիշտ է» կամ «սխալ է» պատասխանի համար առաջադրանքին տրվելիք ընդհանուր միավորից միավոր չի հանվում** : Այս առաջադրանքից հնարավոր է վաստակել առավելագույնը հինգ միավոր:

Պնդումների պատասխանները պետք է լրացնել ձևաթղթում այդ նպատակի համար հատկացված տեղում ըստ պահանջվող ձևի:

Պատասխանների ձևաթղթում յուրաքանչյուր պնդման համարի ներքևում տրված է երկու վանդակ: Տրված պնդման ճիշտ պատասխանը գտնելուց հետո անհրաժեշտ է դրան համապատասխանող վանդակում դնել «X» նշանը:

Օրինակ՝ **26. Հաստատեք կամ հերքեք պնդումների ճշմարտացիությունը ջրածին քիմիական տարրի վերաբերյալ:**

1. Մասնակցում է բույսերի և կենդանիների շնչառական պրոցեսին:
2. Ջրի մոլեկուլում զանգվածային բաժինը 11,1 % է:
3. Մտնում է բոլոր օքսիդների բաղադրության մեջ:
4. Ստացվում է ջրի քայքայումից:
5. Մտնում է բոլոր թթուների բաղադրության մեջ:

26.	1	2	3	4	5
ճիշտ է:	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
սխալ է:	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

27-րդը և 28-րդն ընդարձակ պատասխանով առաջադրանքներ են: Այդ առաջադրանքները կատարելու համար պետք է թեստ – գրքույկում մանրամասն ու հիմնավորված ներկայացնել լուծման ողջ ընթացքը՝ պահանջվող քիմիական հավասարումներով, բանաձևերով, բոլոր քայլերի գրանցումով, հաշվարկներով, վերջում նշել ստացված պատասխանը: Բոլոր թեստերում **27-րդ առաջադրանքի լուծումը գնահատվում է առավելագույնը 2 միավորով** (յուրաքանչյուր քայլը՝ մեկ միավոր), **28-րդ առաջադրանքի լուծումը գնահատվում է առավելագույնը 3 միավորով** (յուրաքանչյուր քայլը՝ մեկ միավոր):

Օրինակ՝ 28. Երկաթի (II) հիդրօքսիդի ջերմային քայքայումից առաջացած պինդ նյութը (Ա) փոխազդել են անհրաժեշտ քանակությամբ աղաթթվի հետ և ստացել համապատասխան աղը (Բ): Ի՞նչ զանգվածով (գ) Բ նյութ է գոյացել 2 մոլ նյութաքանակով երկաթի (II) հիդրօքսիդից:

Խնդրի լուծման քայլերը

28.	1) $\text{Fe}(\text{OH})_2 = \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$
	2) $\text{FeO} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
	3) 254գ FeCl_2

Խնդրի գնահատման չափանիշները

Եթե նշված երեք պատասխաններն էլ ճիշտ են գրառված	3 միավոր
Եթե ճիշտ է գրառված երկու պատասխան	2 միավոր
Եթե ճիշտ է գրառված մեկ պատասխան	1 միավոր

3. Քննական թեստում միավորների բաշխումը

Ըստ առաջադրանքների տիպերի միավորները բաշխվում են հետևյալ կերպ.

1. Ընտրովի պատասխանով առաջադրանքներ՝ 22 միավոր
2. Կարճ պատասխանով առաջադրանքներ՝ 3 միավոր
3. Պնդումներ՝ 5 միավոր
4. Ընդարձակ պատասխանով առաջադրանքներ՝ 5 միավոր

Ամփոփիչ վերջնական միավորը ստացվում է լուծված առաջադրանքների միավորների գումարից (առավելագույնը՝ 35 միավոր), որը սանդղակավորվում է: