

«Շիրակացու ձեմարան» միջազգային գիտակրթական համալիր, բնագիտության ամբիոն



ՇԻՐԱԿԻ
LYCEUM



ՔԻՄԻԱ՝ 8-րդ դասարան

Թեմատիկ աշխատանք, չափանիշ Ա

Թեմա՝ Էլեկտրոլիտային դիսոցում, նյութաքանակ

Սան

Խումբ

2020 թ.

1. Ո՞ր նյութերն են կոչվում աղեր:

2. Դասակարգել թթուները, յուրաքանչյուր տեսակից բերել 2-ական օրինակ:

3. Առանձնացնել հետևյալ նյութերն ըստ համապատասխան աղյուսակի:

H_2SO_4 HF K_2SO_3 LiOH N_2O_5 $\text{Al}(\text{OH})_3$ H_3PO_4 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ Na_2O NaNO_2 HNO_3

Օքսիդներ	
Թթուներ	
Հիմքեր	
Աղեր	

4. Կազմել հետևյալ նյութերի քիմիական բանաձևերը:

Կալիումի նիտրատ

Երկաթի II հիդրօքսիդ

Մագնեզիումի ֆոսֆատ

ալյումինի օքսիդ

ազոտական թթու

ծծմբական թթու

5. Գրել հետևյալ նյութերի անվանումները:

K_3PO_4

$\text{Zn}(\text{OH})_2$

CaSO_4

H_2S

6. Ընտրեք ճիշտ պատասխանը:

Ի՞նչ գույն է ստանում լակմուսը թթվային միջավայրում:

Ի՞նչ գույն է ստանում ֆենոլֆտալեինը հիմնային միջավայրում:

Ի՞նչ գույն ունի մեթիլօրանժը չեզոք միջավայրում:

7. Համապատասխանեցրեք մեծություններեն իրենց չափման միավորների հետ:

Նյութաքանակ	չունի չափման միավոր
Մոլային զանգված	գ
զանգված	մոլ
Հարաբերական մոլեկուլային զանգված	գ/մոլ

8. Քանի՞ քրամ է 0,4 մոլ երկաթը.

Պատ.՝

9. Երկաթի $1,204 \cdot 10^{23}$ ատոմների նյութաքանակը հավասար է/ պատասխանում գրել միայն թիվը/.

Պատ.՝

10. Գտնել 3 մոլ երկաթի սուլֆատի FeSO_4 /զանգվածը պատասխանում գրել միայն թիվը/:

Պատ.՝

11. Կազմել մագնեզիումի հիդրօքսիդի բանաձևը և հաշվել այդ նյութի մեջ թթվածնի զանգվածային բաժինը (%) / պատասխանում գրել միայն թիվը/:

Պատ.՝

12. H_2SO_3 -ի որոշակի զանգվածում պարունակվում է $4,816 \cdot 10^{23}$ մոլեկուլ: Որոշել H_2SO_3 -ի զանգվածը (գ) / պատասխանում գրել միայն թիվը/:

Պատ.՝