

«Շիրակացու ճեմարան» միջազգային գիտակրթական համալիր, բնագիտության ամբիոն



Քիմիա, ընթացիկ աշխատանք 9-րդ դասարան,

Թեմա՝ Էլեկտրոլիտային դիսոցում

Սան _____ Խումբ _____ «__» _____ 2020 թ.

Պատասխանները հիմնավորել

1. Ո՞ր գույզի նյութերն են ջրային լուծույթներում դիսոցվում՝ առաջացնելով H^+ իոններ.

- | | |
|-----------------------|------------------------|
| 1) $HClO$, KOH | 3) $NaOH$, $Ca(OH)_2$ |
| 2) C_2H_5OH , HCl | 4) HNO_3 , H_2SO_4 |

2. Ո՞ր գույզ նյութերի ջրային լուծույթներում լակմուսը կդառնա կապույտ.

- | | |
|---------------------|------------------------|
| 1) $HCOOH$, KOH | 3) $NaOH$, $Ba(OH)_2$ |
| 2) HF , H_3PO_4 | 4) $NaHSO_4$, $HClO$ |

3. Որքա՞ն է, $CaCO_3$ և աղաթթվի միջև ընթացող իոնափոխանակային ռեակցիաների կրճատ իոնական հավասարումների քանակաչափական գործակիցների գումարը: Գրել ռեակցիաների հավասարումները ստորև:

Պատ.՝

4. Որոնք են կոչվում թույլ էլեկտրոլիտներ: Բերել չորս օրինակ:

5. Համապատասխանեցրե՛ք աղերի բանաձևերը իրենց ջրային լուծույթների միջավայրի հետ.

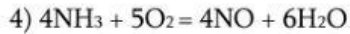
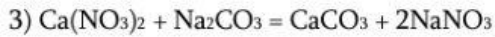
Բանաձև	Միջավայր
$Ba(NO_3)_2$	չեզոքին մոտ
$FeCl_2$	հիմնային
$(NH_4)_2SO_3$	թթվային
K_3PO_4	չեզոք

6. Հետևյալ իոններից ո՞րը կարող է լինել և՛ օքսիդիչ, և՛ վերականգնիչ.

- | | | | |
|--------------|----------|-------------|-----------|
| 1) Fe^{2+} | 2) K^+ | 3) S^{2-} | 4) Cl^- |
|--------------|----------|-------------|-----------|

7. Ո՞րն է օքսիդացման–վերականգնման ռեակցիայի հավասարում.

- 1) $Ca(OH)_2 + 2HNO_3 = Ca(NO_3)_2 + 2H_2O$



8. Ո՞ր իոնի օգնությամբ կարելի է հայտնաբերել I^- իոնը.

Պատ.

9.140 գ կալիումի հիդրօքսիդը լուծել են ջրում և ստացել 1500 մլ լուծույթ: Որքա՞ն է լուծույթի մոլային կոնցենտրացիան (մոլ/լ):

Պատ.

10. Ի՞նչ ծավալով (լ, ն. պ.) գազ կանջատվի բարիումի կարբոնատի 15 % զանգվածային բաժնով 200 գ լուծույթի և ավելցուկով վերցրած նոսր ծծմբական թթվի փոխազդեցությունից:

Պատ.

11. Էլեկտրոնային հաշվեկշռի եղանակով հավասարեցնել օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիայի հավասարումը: Էլեկտրոնային հաշվեկշիռը ներկայացնել ստորև:

