

Օքսիդներ, թթուներ, հիմքեր, աղեր

Հարցաշար

1. Ո՞ր շարքում է պարունակվում միայն թթվային օքսիդներ.

- 1) Na_2O CaO CO_2
- 2) SO_3 FeO CrO_3
- 3) Mn_2O_7 CuO CrO_3
- 4) SO_3 CO_2 P_2O_5

2. Ստորև բերված n° ը նյութը ջրում լուծելիս թթու կառաջացնի.

- 1) Na_2O
- 2) SO_3
- 3) NaCl
- 4) NH_3

3. Նշված օքսիդներից n° ըն է ազոտական թթվի անհիդրիդը.

- 1) N_2O
- 2) N_2O_3
- 3) N_2O_5
- 4) NO

4. Ստորև բերված n° ը երկու նյութերի փոխազդեցությունից ջրածին կանջատվի.

- 1) $\text{Zn} + \text{HNO}_3 =$
- 2) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$
- 3) $\text{Fe} + \text{HNO}_3 =$
- 4) $\text{Zn} + \text{HCl} =$

Գրի՛ր ռեակցիայի հավասարումը՝ _____

5. Ո՞ր աղի քայքայումից են ստանում և՛ հիմնային, և՛ թթվային օքսիդներ.

- 1) CaCO_3
- 2) NaNO_3
- 3) NH_4NO_3
- 4) Na_2SO_4

Գրի՛ր ռեակցիայի հավասարումը՝ _____

6. Որո՞նք են $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = ? + ?$ ռեակցիայի հավասարման արգասիքները՝ հետևյալ նյութերի զույգերից.

- 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ SO_3
- 2) MgSO_4 H_2O
- 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ S
- 4) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ SO_2

7. Տրված զույգերից n° ընտրի նյութերը կփոխազդեն միմյանց հետ.

- 1) Na_2SO_4 HCl
- 2) K_2CO_3 HCl
- 3) KNO_3 HCl
- 4) $\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6$ HNO_3

Գրի՛ր ռեակցիայի հավասարումը՝ _____

8. Ստորև բերված n° ընտրի օքսիդը կփոխազդի ջրի հետ.

- 1) Fe_2O_3
- 2) CuO
- 3) CaO
- 4) ZnO

Գրի՛ր ռեակցիայի հավասարումը՝ _____

9. Ո՞ր նյութերն են X-ը և Y-ը՝ $\text{CaO} \xrightarrow{+X} \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{+Y} \text{CaCl}_2$ փոխարկումների շղթայում.

- 1) X – H_2O Y – HCl
- 2) X – H_2 Y – HNO_3
- 3) X – H_2O Y – H_2SO_4
- 4) X – O_2 Y – HCl

Գրի՛ր ռեակցիայի հավասարումը՝ _____

10. Կշեռքի նժարները հավասարակշռված են NaOH -ի և NaCl -ի լուծույթներով (NaOH –ը ձախ նժարին, NaCl –ը՝ աջին): Որոշ ժամանակ անց ինչպե՞ս կտեղաշարժվի կշեռքի սլաքը.

- 1) դեպի աջ
- 2) դեպի ձախ
- 3) չի փոխվի
- 4) նախ դեպի աջ՝ այնուհետև ձախ

