

Основні класи неорганічних сполук. Оксиди. Кислоти

I варіант

I рівень

1. Укажіть формулу ортофосфатної кислоти: а
а) HPO_3 ; б) H_3PO_4 ; в) PH_3 ; г) HF .
2. Укажіть сполуку, яка не належить до оксидів:б
а) CO_2 ; б) MgO ; в) HCl ; г) SO_2 .
3. Укажіть формулу кислотного оксиду:в
а) CO_2 ; б) MgO ; в) Al_2O_3 ; г) CaO .
4. Укажіть класифікація принтер
а) одноосновна кислота; б) трьохосновна кислота;
в) двоосновна кислота; г) безоксигенова кислота.
5. Укажіть тип реакції $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$:
а) заміщення; б) сполучення; в) обміну; г) розкладу.
6. Укажіть формулу сполуки, назва якої купрум (II) оксид:
а) Cu_2O ; б) CuO ; в) CO_2 ; г) $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

II рівень

7. Укажіть речовини, з якими може взаємодіяти CaO :
а) H_2SO_4 ; б) CuO ; в) SO_2 ; г) NaCl .
8. Виберіть продукти реакції $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$:
а) H_2O ; б) BaO ; в) BaCO_3 ; г) H_2CO_3 .
9. Розмістіть метали за порядком зменшення їхньої активності в реакціях з кислотами:
а) Fe ; б) Na ; в) Ag ; г) Mg .

III рівень

10. Складіть формули сполук:

- а) хром (III) оксид; б) сульфітна кислота;
в) кальцій карбонат; г) натрій хлорид.

11. Допишіть рівняння реакцій:

- а) $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow$; б) $\text{CO}_2 + \text{CaO} \rightarrow$;
в) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$; г) $\text{SO}_2 + \text{KOH} \rightarrow$.

IV рівень

12. Складіть рівняння можливих реакцій між хлоридною кислотою та речовинами: мідь, алюміній оксид, натрій гідроксид, натрій нітрат.

13. Яка маса ферум(II) нітрату утвориться під час взаємодії нітратної кислоти масою 6,3 г ферум(II) оксидом?

8 клас.

Контрольна робота

Основні класи неорганічних сполук. Оксиди. Кислоти

II варіант

I рівень

1. Укажіть формулу нітратної кислоти:

- а) HNO_3 ; б) N_2O_5 ; в) NaNO_3 ; г) HNO_2 .

2. Укажіть сполуку, яка не належить до кислот:

- а) H_2CO_3 ; б) NaOH ; в) HCl ; г) H_2S .

3. Укажіть формулу основного оксиду:

- а) CO_2 ; б) SiO_2 ; в) Vr_2O_7 ; г) BaO .

4. Укажіть класифікаційну приналежність сполуки H_2SO_4 :

- а) одноосновна кислота; б) трьохосновна кислота;
в) двоосновна кислота; г) безоксигенова кислота.

5. Укажіть тип реакції $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$:

а) заміщення; б) сполучення; в) обміну; г) розкладу.

6. Укажіть формулу сполуки, назва якої хром (III) оксид:

а) Cr_2O_3 ; б) CrO ; в) CrCl_2 ; г) $\text{Cr}(\text{OH})_2$.

II рівень

7. Укажіть речовини, з якими може взаємодіяти CO_2 :

а) H_2SO_4 ; б) MgO ; в) SO_2 ; г) KOH .

8. Виберіть продукти реакції $\text{NaOH} + \text{SO}_3 \rightarrow$:

а) H_2O ; б) Na_2O ; в) Na_2SO_3 ; г) Na_2SO_4 .

9. Розмістіть метали за порядком збільшення їхньої активності в реакціях з кислотами:

а) Pb ; б) Ca ; в) Zn ; г) Hg .

III рівень

10. Складіть формули сполук:

а) алюміній оксид; б) ортофосфатна кислота;
в) ферум(III) хлорид; г) магній сульфід.

11. Допишіть рівняння реакцій:

а) $\text{FeO} + \text{HNO}_3 \rightarrow$; б) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$;
в) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$; г) $\text{BaO} + \text{SO}_3 \rightarrow$.

IV рівень

12. Складіть рівняння можливих реакцій між сульфатною кислотою та речовинами: купрум(II) гідроксид, натрій оксид, калій хлорид, золото.

13. Яка маса алюмінію вступить в реакцію з хлоридною кислотою, якщо при цьому утвориться 13,35 г алюміній хлориду?