

A12. Для оксида серы(IV) характерно взаимодействие с
1) оксидом кальция 2) магнием
3) фосфорной кислотой 4) оксидом азота (IV)

A20. Для гидроксида натрия характерна реакция с
1) оксидом углерода(IV) 2) медью
3) хлоридом калия 4) аммиаком

A21. Разложение при прокаливании характерно для
1) гидроксида железа(III) 2) гидроксида натрия
3) гидроксида калия 4) гидроксида рубидия

A9 Химическая реакция протекает между

- 1) Cu и $ZnCl_2$
- 2) Zn и $CuSO_4$
- 3) Fe и $Al(NO_3)_3$
- 4) Ag и $FeSO_4$

A10 Оксид углерода (IV) реагирует с

- 1) гидроксидом кальция
- 2) гидроксидом меди (II)
- 3) оксидом серы (VI)
- 4) оксидом хрома (VI)

A12 Раствор карбоната калия реагирует с

- 1) нитратом кальция
- 2) оксидом магния
- 3) гидроксидом меди (II)
- 4) хлоридом натрия

A9 Медь может реагировать с

- 1) хлором
- 2) раствором хлорида цинка
- 3) холодной соляной кислотой
- 4) водой

A10 И с водой, и с углекислым газом может реагировать

- 1) оксид железа(III)
- 2) оксид кальция
- 3) оксид алюминия
- 4) оксид кремния

A11 Серная кислота реагирует с

- 1) хлоридом бария и карбонатом натрия
- 2) гидроксидом натрия и сульфатом бария
- 3) гидросульфатом натрия и хлоридом меди(II)
- 4) карбонатом натрия и оксидом кремния(IV)

A10 С водой при обычных условиях реагирует

- 1) оксид азота (II)
- 2) оксид железа (II)
- 3) оксид железа (III)
- 4) оксид азота (IV)

A11 Гидроксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) MgO и HCl
- 2) NH_3 и SO_3
- 3) H_2S и KNO_3
- 4) HNO_3 и Al

A12 Химическая реакция возможна между

- 1) Zn и CuCl_2
- 2) Fe и MgSO_4
- 3) NaOH и K_3PO_4
- 4) HCl и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

A11 Гидроксид алюминия при обычных условиях взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и NaNO_3
- 2) HNO_3 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 3) KOH и NaCl
- 4) NaOH и CaCO_3

A11 Водный раствор гидроксида калия реагирует с каждым из веществ

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и CO_2
- 2) CO_2 и $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 3) NaOH и KCl
- 4) Fe и NO

A12 И с железом, и с гидроксидом калия, и с нитратом серебра реагирует раствор соли

- 1) MgBr_2
- 2) K_2SO_4
- 3) ZnBr_2
- 4) FeCl_3

A9 Простое вещество, способное реагировать с щелочами

- 1) Кремний
- 2) Азот
- 3) Водород
- 4) Ксенон

A10 И с водой, и с углекислым газом реагирует

- 1) SO_3
- 2) CO
- 3) HgO
- 4) CaO

A11 Разбавленная соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ

- 1) Cu и CuO
- 2) P и P_2O_5
- 3) Mg и MgO
- 4) Si и SiO_2

A9 С разбавленной серной кислотой может реагировать

- 1) цинк
- 2) медь
- 3) серебро
- 4) ртуть

A9 Общим свойством меди и железа является их способность растворяться в

- 1) воде
- 2) серной кислоте (разб.)
- 3) растворе щелочи
- 4) азотной кислоте (разб.)