

Вариант I

- Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей. Вещества: карбонат цинка, гидроксид железа (III), оксид азота(I), фтороводородная (плавиковая) кислота, гидроксид магния, оксид фосфора (V), кремниевая кислота, нитрит бария, оксид серы (IV), сероводородная кислота, гидросульфит бария, гидроксобромид железа (II), силикат железа (III), тетрагидроксоалюминат натрия, сульфит калия натрия, гидрокарбонат лития, гидроксонитрит меди (II), силикат алюминия, фосфат кальция.
 - Даны вещества: оксид калия, соляная кислота, оксид серы (IV), фосфорная кислота, оксид меди (I), гидроксид бария. Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 - Оксид серы (VI) массой 16г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом калия. Рассчитайте массу полученной соли - сульфата калия.
-

Вариант I

- Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей. Вещества: карбонат цинка, гидроксид железа (III), оксид азота(I), фтороводородная (плавиковая) кислота, гидроксид магния, оксид фосфора (V), кремниевая кислота, нитрит бария, оксид серы (IV), сероводородная кислота, гидросульфит бария, гидроксобромид железа (II), силикат железа (III), тетрагидроксоалюминат натрия, сульфит калия натрия, гидрокарбонат лития, гидроксонитрит меди (II), силикат алюминия, фосфат кальция.
 - Даны вещества: оксид калия, соляная кислота, оксид серы(IV), фосфорная кислота, оксид меди (I), гидроксид бария. Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 - Оксид серы (VI) массой 16г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом калия. Рассчитайте массу полученной соли сульфата калия.
-

Вариант I

- Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей. Вещества: карбонат цинка, гидроксид железа (III), оксид азота(I), фтороводородная (плавиковая) кислота, гидроксид магния, оксид фосфора (V), кремниевая кислота, нитрит бария, оксид серы (IV), сероводородная кислота, гидросульфит бария, гидроксобромид железа (II), силикат железа (III), тетрагидроксоалюминат натрия, сульфит калия натрия, гидрокарбонат лития, гидроксонитрит меди (II), силикат алюминия, фосфат кальция.
 - Даны вещества: оксид калия, соляная кислота, оксид серы(IV), фосфорная кислота, оксид меди (I), гидроксид бария. Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 - Оксид серы (VI) массой 16г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом калия. Рассчитайте массу полученной соли сульфата калия.
-

Вариант I

- Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей. Вещества: карбонат цинка, гидроксид железа (III), оксид азота(I), фтороводородная (плавиковая) кислота, гидроксид магния, оксид фосфора (V), кремниевая кислота, нитрит бария, оксид серы (IV), сероводородная кислота, гидросульфит бария, гидроксобромид железа (II), силикат железа (III), тетрагидроксоалюминат натрия, сульфит калия натрия, гидрокарбонат лития, гидроксонитрит меди (II), силикат алюминия, фосфат кальция.
- Даны вещества: оксид калия, соляная кислота, оксид серы(IV), фосфорная кислота, оксид меди (I), гидроксид бария. Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
- Оксид серы (VI) массой 16г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом калия. Рассчитайте массу полученной соли сульфата калия.

Вариант II

1. Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей: нитрат железа (III), гидроксид хрома(II), серная кислота, фосфат бария, сульфид алюминия, гидроксид меди(I), оксид кремния (IV), бромоводородная кислота, карбонат лития, оксид марганца (VII), тетрагидроксоцинкат кальция, гидроксохлорид меди (II), гидросульфид кальция, нитрит алюминия, карбонат калия лития, йодид хрома (II), гидросульфат алюминия, силикат бария, дигидрофосфат калия, гидрофосфат магния.
 2. Даны вещества: гидроксид кальция, раствор серной кислоты, оксид меди (II), оксид кальция, оксид фосфора (V), гидроксид железа (II). Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 3. Оксид фосфора (V) массой 2,84г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом лития. Рассчитайте массу полученной соли фосфата лития.
-

Вариант II

1. Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей: нитрат железа (III), гидроксид хрома(II), серная кислота, фосфат бария, сульфид алюминия, гидроксид меди(I), оксид кремния (IV), бромоводородная кислота, карбонат лития, оксид марганца (VII), тетрагидроксоцинкат кальция, гидроксохлорид меди (II), гидросульфид кальция, нитрит алюминия, карбонат калия лития, йодид хрома (II), гидросульфат алюминия, силикат бария, дигидрофосфат калия, гидрофосфат магния.
 2. Даны вещества: гидроксид кальция, раствор серной кислоты, оксид меди (II), оксид кальция, оксид фосфора (V), гидроксид железа (II). Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 3. Оксид фосфора (V) массой 2,84г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом лития. Рассчитайте массу полученной соли фосфата лития.
-

Вариант II

1. Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей: нитрат железа (III), гидроксид хрома(II), серная кислота, фосфат бария, сульфид алюминия, гидроксид меди(I), оксид кремния (IV), бромоводородная кислота, карбонат лития, оксид марганца (VII), тетрагидроксоцинкат кальция, гидроксохлорид меди (II), гидросульфид кальция, нитрит алюминия, карбонат калия лития, йодид хрома (II), гидросульфат алюминия, силикат бария, дигидрофосфат калия, гидрофосфат магния.
 2. Даны вещества: гидроксид кальция, раствор серной кислоты, оксид меди (II), оксид кальция, оксид фосфора (V), гидроксид железа (II). Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
 3. Оксид фосфора (V) массой 2,84г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом лития. Рассчитайте массу полученной соли фосфата лития.
-

Вариант II

1. Выпишите последовательно формулы: а) основных и кислотных оксидов, б) кислот, в) оснований, г) солей: нитрат железа (III), гидроксид хрома(II), серная кислота, фосфат бария, сульфид алюминия, гидроксид меди(I), оксид кремния (IV), бромоводородная кислота, карбонат лития, оксид марганца (VII), тетрагидроксоцинкат кальция, гидроксохлорид меди (II), гидросульфид кальция, нитрит алюминия, карбонат калия лития, йодид хрома (II), гидросульфат алюминия, силикат бария, дигидрофосфат калия, гидрофосфат магния.
2. Даны вещества: гидроксид кальция, раствор серной кислоты, оксид меди (II), оксид кальция, оксид фосфора (V), гидроксид железа (III). Какие из этих веществ будут взаимодействовать между собой? Напишите уравнения реакций и назовите образующиеся вещества.
3. Оксид фосфора (V) массой 2,84г полностью прореагировал с водой. Полученная кислота прореагировала с гидроксидом лития. Рассчитайте массу полученной соли фосфата лития.