

**Проверочная работа по химии
за курс основного общего образования.**

Часть А

Инструкция по выполнению заданий части А.

При выполнении заданий этой части в бланке ответов под номером выполняемого вами задания (А1-А18) поставьте знак «Х» в клеточке, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

- A1. Заряд ядра атома кальция равен
1. +20
 2. +19
 3. +40
 4. +39
- A2. Химический элемент, который находится в 3-м периоде, V А группе имеет следующую схему строения атома
1. + 17 2e, 8e, 7e
 2. + 16 2e, 8e, 6e
 3. +15 2e, 8e, 5e
 4. + 8 2e, 6e
- A3. Какое из указанных веществ имеет ионную связь
1. NaCl
 2. H₂
 3. H₂S
 4. O₂
- A4. В каком веществе степень окисления фосфора равна -3
1. P₄
 2. P₂O₅
 3. PCl₃
 4. AlP

- A5. Вещество, формула которого CuSO_4 является
1. основанием
 2. оксидом
 3. кислотой
 4. солью
- A6. Вещество, формула которого CaCO_3 , называется
1. карбид кальция
 2. карбонат кальция
 3. гидроксид кальция
 4. оксид кальция
- A7. Какое уравнение реакции соответствует реакции соединения
1. $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
 2. $\text{MgO} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 3. $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
 4. $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
- A8. К химическим явлениям относится процесс
1. плавления меди
 2. ржавления железа
 3. измельчения каменного угля
 4. сгребания сухих листьев в саду
- A9. Сложным является вещество
1. железо
 2. аммиак
 3. азот
 4. гелий

A10 Чему равна масса 2 моль H_2O

1. 36 г
2. 18 г
3. 9 г
4. 27 г

A11. Выпадение осадка происходит при взаимодействии веществ

1. NaOH и HCl
2. BaCl_2 и H_2SO_4
3. BaCl_2 и HNO_3
4. KOH и NaNO_3

A12. Какое уравнение диссоциации Na_2SO_4 составлено правильно

1. $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na} + \text{SO}_4$
2. $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
3. $\text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
4. $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}^+ + \text{S}^{+6} + 4\text{O}^{-2}$

A13. Раствор соляной кислоты не реагирует с

1. цинком
2. железом
3. медью
4. магнием

A14. С раствором гидроксида калия реагирует

1. HCl
2. NaOH
3. KCl
4. FeO

A15. С водой при комнатной температуре реагирует

1. серебро
2. железо
3. цинк
4. литий

A16. Верны ли следующие суждения о правилах безопасности работы с веществами и растворами

А. Твердые реактивы можно брать руками.

Б. Запрещается перед нагреванием заполнять пробирку жидкостью более чем на одну треть

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны

A17. Для приготовления 160 г раствора соли с массовой долей 5% потребуется соль массой:

1. 12 г
2. 8 г
3. 6 г
4. 10 г

- A18. Уравнению реакции $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ соответствует сокращенное ионное уравнение:
1. $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- = \text{NaCl}$
 2. $\text{NaOH} + \text{H}^+ = \text{Na}^+ + \text{H}_2\text{O}$
 3. $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
 4. $\text{OH}^- + \text{HCl} = \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$

Часть В

Инструкция по выполнению задания В1.

При выполнении задания В1 из предложенного перечня ответов выберите ТРИ правильных. Цифры правильных ответов следует записать в порядке возрастания в бланк ответов рядом с номером задания В1, начиная с первой левой клеточки. Каждую цифру пишите в отдельной клеточке без пробелов.

В1. В ряду химических элементов Na – Mg – Al

1. возрастает заряд ядра
2. число электронных слоев в атомах не меняется
3. возрастают металлические свойства
4. ослабевают неметаллические свойства
5. возрастает число электронов во внешнем электронном слое атомов

Инструкция по выполнению задания В2.

Задание В2 требует ответа в виде числа, которое следует записать в бланк ответов № 1 рядом с номером задания В2, начиная с первой левой клеточки. Каждую цифру пишите в отдельной клеточке без пробелов.

В2. Определите массу меди, которая образуется при взаимодействии 112 г бромида меди (II) с железом, если реакция идет по уравнению: $\text{CuBr}_2 + \text{Fe} = \text{Cu} + \text{FeBr}_2$