

Итоговое тестирование 9 класс

Вариант 1

- В атоме кремния распределение электронов по энергетическим уровням соответствует ряду чисел**
1) 2;8;2 2) 2;4 3) 4;8;2 4) 2;8;4
- В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения числа валентных электронов?**
1) Be, B, C 2) K, Na, Li 3) S, P, C 4) C, Si, Ge
- Ионная связь характерна для каждого из двух веществ**
1) оксид натрия и аммиак 2) сульфид калия и оксид серы (IV)
3) оксид лития и хлор 4) фторид кальция и сульфид натрия
- Выберите уравнения реакций, в которых фосфор является окислителем.**
1) $P + 3K = K_3P$ 2) $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$ 3) $P_2O_3 + O_2 = P_2O_5$
Степень окисления хлора в соединении $KClO_3$ равна
1) -1 2) +3 3) +5 4) +7
- К основным оксидам относится**
1) оксид магния 2) оксид хлора (VII) 3) оксид алюминия 4) оксид фосфора (V)
- Сумма коэффициентов в уравнении реакции между алюминием и соляной кислотой равна**
1) 13 2) 11 3) 12 4) 10
- В ряду химических элементов Al – Mg – Na**
1) усиливаются металлические свойства
2) уменьшаются заряды ядер атомов
3) увеличивается число электронов на внешнем электронном слое
4) увеличивается число заполненных электронных слоёв в атоме
5) уменьшается радиус атомов
- Взаимодействие раствора гидроксида калия с фосфорной кислотой относится к реакциям**
1) замещения 2) разложения 3) соединения 4) обмена
- К неэлектролитам относится**
1) сульфат меди (II) 2) гидроксид бария 3) оксид серебра (I) 4) карбонат лития
- Веществом, при диссоциации которого образуются катионы водорода и анионы кислотного остатка является**
1) сульфат меди (II) 2) гидроксид бария 3) азотная кислота 4) карбонат лития
- С раствором серной кислоты реагируют:**
1) серебро 2) оксид кремния (IV) 3) гидроксид меди (II) 4) вода 5) хлорид бария
- Осадок не образуется при смешивании растворов**
1) хлорида магния и нитрата меди (II) 2) гидроксида натрия и сульфата цинка
3) хлорида калия и нитрата серебра (I) 4) карбоната калия и хлорида кальция
- Какой из указанных металлов проявляет наибольшую химическую активность в реакции с водой?**
1) кальций 2) алюминий 3) свинец 4) железо
- Массовая доля кислорода в силикате кальция равна**
1) 52,9 % 2) 65,7 % 3) 32,5 % 4) 41,4
- Объём газа (при н.у.), выделившийся при взаимодействии 20 г карбоната кальция соляной кислотой равен**
1) 1,12 л 2) 22,4 л 3) 4,48 л 4) 44,8 л

Итоговое тестирование 9 класс

Вариант 2

- В атоме фосфора число электронов на внешнем энергетическом уровне равно**
1) 5 2) 2 3) 3 4) 4
- В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?**
1) N, P, As 2) C, Si, P 3) S, O, Se 4) C, N, O
- Одинаковый вид химической связи имеют оксид калия и**
1) сероводород 2) сульфид натрия 3) натрий 4) оксид серы (IV)
- Выберите уравнения реакций, в которых углерод является окислителем.**
1) $C + 2H_2 = CH_4$ 2) $2C + O_2 = CO_2$ 3) $2CO + O_2 = 2CO_2$
- Значения высшей и низшей степеней окисления углерода соответственно равны:**
1) +2 и -4 2) +4 и -2 3) +2 и -4 4) +4 и -4
- Какое из перечисленных веществ является простым?**
1) ртуть 2) карбонат натрия 3) оксид цинка 4) вода
- Признаком химической реакции карбоната калия с серной кислотой является**
1) выделение газа 2) выделение света
3) образование осадка 4) появление запаха
- В ряду химических элементов Li – Be – B**
1) уменьшаются металлические свойства
2) уменьшаются заряды ядер атомов
3) уменьшается число электронов на внешнем электронном слое атомов
4) увеличивается электроотрицательность
5) увеличивается число заполненных электронных слоёв в атомах
- Взаимодействие раствора гидроксида натрия с оксидом фосфора (V) относится к реакциям**
1) замещения 2) разложения 3) соединения 4) обмена
- К хорошо растворимым электролитам относится**
1) хлорид калия 2) гидроксидом алюминия 3) гидроксид цинка 4) карбонат кальция
- Веществом, при диссоциации которого образуются катионы металла и гидроксид-анионы, является**
1) кислота 2) щёлочь 3) средняя соль 4) кислая соль
- С раствором гидроксида кальция реагируют:**
1) азот 2) оксид серы (IV) 3) железо 4) азотная кислота 5) оксид железа (II)
- Необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами**
1) сульфата калия и нитрата цинка 2) гидроксида натрия и хлорида алюминия
3) хлорида калия и фосфорной кислоты 4) гидроксида калия и нитрата бария
- Кальций при обычных условиях вступает в реакцию с каждым из двух веществ:**
1) кислородом и хлором 2) серой и углеродом
3) оксидом углерода (IV) и оксидом меди (II) 4) хлоридом натрия и нитратом цинка
- Массовая доля кислорода в гидроксиде алюминия равна**
1) 22,6 % 2) 61,5 % 3) 48,2 % 4) 32,8%
- Объём водорода (при н.у.), выделившийся при взаимодействии 2,7 г алюминия с избытком раствора соляной кислоты равен**
1) 3,36 л 2) 22,4 л 3) 11, 2 л 4) 4,48 л

Промежуточная аттестация по химии в 9 классе

Пояснительная записка.

На выполнение итоговой контрольной работы по химии отводится 45 мин.

Работа состоит из 3 частей :

- Задания 1 - 3, 5 - 7, 9 - 11, 13 базового уровня сложности с выбором ответа (*только один правильный*) :
- Задания 4, 8, 12 повышенного уровня сложности (надо дать ответ *в виде последовательности 2 цифр*)
- Задания 15,16 высокого уровня сложности с развернутым ответом .

Критерии оценки:

Задания 1 - 3, 5 - 7, 9 - 11, 13 оцениваются 1 баллом;

Задания 4, 8, 12 оцениваются 2 баллами, если ответ верный, в случае допущения одной ошибки-1 балл;

Задания 15,16 максимально оцениваются 3 баллами; 2 балла- неверный перевод единиц измерения, %, неверные математические расчеты; 1 балла, если верен алгоритм, но допущены ошибки в уравнивании или составлении уравнения химической реакции или верно написаны уравнения химической реакции, но неверен алгоритм решения.

При выполнении разрешаются материалы: периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимический ряд напряжений металлов, непрограммируемый калькулятор.

Перевод баллов в отметку:

Оценка «5» - 23-24 баллов

Оценка «4» - 16-22 баллов

Оценка «3» - 11-15 баллов

Оценка «2» - менее 11 баллов

Ключи по химии 9 класс

Вариант	№ Задания															
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
1	4	1	4	1	3	1	1	1,2	4	3	3	3,5	1	1	4	3
2	1	4	2	1	4	1	1	1,4	4	1	2	2,4	2	1	2	1