

При выполнении заданий с кратким ответом впишите в поле для ответа цифру, которая соответствует номеру правильного ответа, или число, слово, последовательность букв (слов) или цифр. Ответ следует записывать без пробелов и каких-либо дополнительных символов.

В заданиях, где нужно установить соответствие между двумя столбцами, ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца. Некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или не использоваться вообще. Например: А1Б1В4Г2.

Если вариант задан учителем, вы можете вписать или загрузить в систему ответы к заданиям с развернутым ответом. Учитель увидит результаты выполнения заданий с кратким ответом и сможет оценить загруженные ответы к заданиям с развернутым ответом. Выставленные учителем баллы отобразятся в вашей статистике.

1. Укажите формулу гидрокарбоната магния:

- 1) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ 2) MgHCO_3 3) MgCO_3 4) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

2. В отличие от воды разбавленный водный раствор гидроксида калия растворяет:

- а) Na
б) Be
в) MgO
г) Al

- 1) а, б, г 2) б, г 3) б, в, г 4) а

3. Сокращенное ионное уравнение реакции $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ соответствует взаимодействию в водном растворе веществ:

- 1) HNO_2 и KOH 2) H_2SO_4 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 3) H_2SO_4 и $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 4) HCl и $\text{Ba}(\text{OH})_2$

4. Ионная связь имеется во всех веществах ряда:

- 1) MgF_2 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, KOH 2) Ca_3P_2 , Li_3N , CCl_4 3) NH_4Cl , K, Na_2O 4) H_3BO_3 , H_2S , FeO

5. Цинковую пластинку погрузили в разбавленный водный раствор, в результате чего масса пластинки увеличилась. В исходном растворе находилось вещество:

- 1) сульфат никеля(II) 2) хлорид железа(II) 3) нитрат свинца(II) 4) хлороводород

6. Согласно положению в периодической системе наиболее выраженные металлические свойства проявляет элемент, электронная конфигурация внешнего энергетического уровня которого в основном состоянии:

- 1) $2s^2$ 2) $3s^2$ 3) $4s^1$ 4) $3s^1$

7. Оксид фосфора(V) проявляет кислотные свойства, реагируя с веществами:

- 1) MgO, K_2O 2) HCl, CO_2 3) H_2O , CO_2 4) NaOH, SO_2

8. Согласно положению в периодической системе в порядке усиления неметаллических свойств элементы расположены в ряду:

- 1) S, Cl, Se 2) Cl, S, Se 3) Se, S, Cl 4) Cl, Se, S

9. К классу ароматических углеводородов относится вещество, название которого:

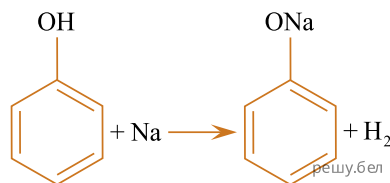
- 1) метаналь 2) пропанол 3) бензол 4) бутанол-1

10. Вещество, которое НЕ вступает в реакцию гидрирования, — это:

- 1) 1,2-дибромэтен 2) метанол 3) 2-бромпропен 4) бензол

11. Укажите схему реакции замещения согласно классификации органических реакций:

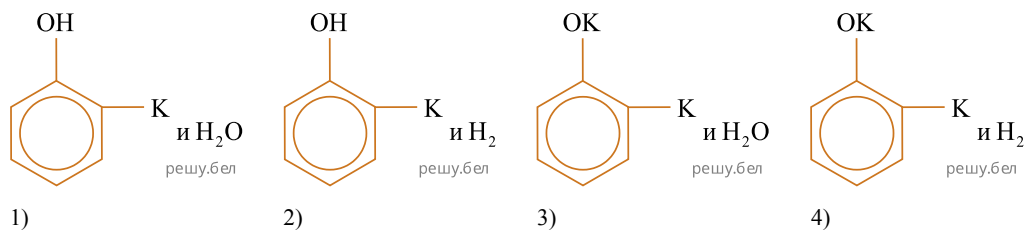
- 1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{t, \text{H}^+} \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH} + \text{H}_2 \xrightarrow{t, \text{кат}} \text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$
3) $n\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \longrightarrow [-\text{CH}_2 - \text{CH}_2 -]_n$ 4)



12. При взаимодействии ацетилен с водой в присутствии HgSO_4 образуется вещество, в молекуле которого число атомов равно:

- 1) 6; 2) 7; 3) 8; 4) 9.

13. Продуктами химического взаимодействия C_6H_5OH и K являются вещества, формулы которых:



1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

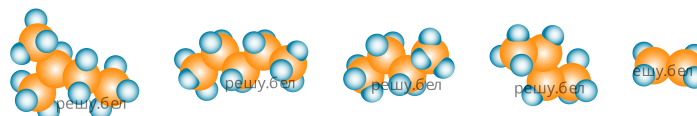
14. Сера проявляет высшую степень окисления в соединении:

- 1) NH_4HSO_4 ; 2) $CaSO_3$; 3) $KHSO_3$; 4) CuS .

15. Ржавый гвоздь поместили ($20\text{ }^{\circ}C$) в разбавленную азотную кислоту для очистки от ржавчины ($Fe_2O_3 \cdot xH_2O$). Укажите тип реакции, протекающей в эксперименте:

- 1) соединения; 2) обратимая; 3) гетерогенная; 4) гомогенная; 5) разложения.

16. Число моделей молекул углеводородов, содержащих только σ -связи, равно:



1) 1 2) 2 3) 3 4) 4 5) 5

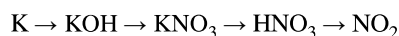
17. Соль А, известная под названием растворимое стекло, образована металлом группы IA. При пропускании избытка углекислого газа через водный раствор А образуется соль Б и плохо растворимая в воде кислота В. При нагревании В разлагается на воду и оксид Г. Сплавление Г с содой приводит к образованию исходной соли А и не имеющего запаха газообразного вещества Д. Найдите сумму молярных масс (г/моль) веществ Б, Г, Д.

18. Выберите утверждения, характеризующие водород:

- 1) встречается в виде трех изотопов
2) самый распространенный элемент на Земле
3) в реакции с литием выступает в роли окислителя
4) применяется для восстановления металлов из их оксидов
5) выделяется в виде газа при растворении меди в азотной кислоте
6) в составе хлороводорода может выступать только в роли восстановителя

Ответ запишите в виде последовательности цифр в порядке возрастания, например: 245.

19. Для получения веществ по указанной схеме превращений



выберите реагенты из предложенных:

- 1 — $Cu(NO_3)_2(p-p)$
2 — Cu
3 — $NaNO_3$ (тв.)
4 — H_2SO_4 (конц.), t
5 — CuO
6 — H_2O

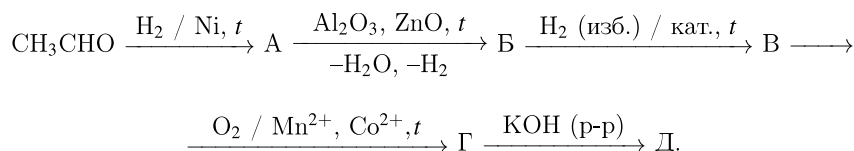
Ответ запишите цифрами в порядке осуществления превращений, например: 2443. Помните, что один реагент может использоваться несколько раз, а другой — не использоваться вообще.

20. К раствору сульфата меди (II) массой 400 г с массовой долей $CuSO_4$ 8% добавили медный купорос массой 40 г и перемешали смесь до полного его растворения. Рассчитайте массовую долю (%) соли в полученном растворе.

21. Будет наблюдаться выпадение красного осадка при нагревании гидроксида меди(II) с растворами обоих веществ:

- 1) этанола и глюкозы
- 2) этанала и глюкозы
- 3) глицерина и этанола
- 4) этиленгликоля и этанала

22. Найдите сумму молярных масс (г/моль) органических веществ Б и Д, образовавшихся в результате превращений, протекающих по схеме (в молекуле Г содержится два атома углерода)

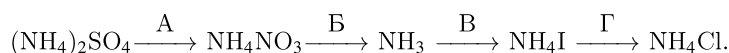


23. Выберите утверждения, характеризующие водород:

- 1) плотность D_2 равна плотности гелия
- 2) атомы в молекуле связаны двойной связью
- 3) входит в состав негашеной извести
- 4) при нагревании восстанавливает медь из оксида меди(II)
- 5) в лаборатории получают действием соляной кислоты на мрамор
- 6) гидратированные ионы водорода (H_3O^+) содержатся в водном растворе уксусной кислоты

Ответ запишите в виде последовательности цифр в порядке возрастания, например: 245.

24. Дана схема превращений, в которой каждая реакция обозначена буквой (А—Г):



Для осуществления превращений (20 °С) выберите четыре реагента из предложенных (электролиты взяты в виде разбавленных водных растворов):

- 1) HI;
- 2) HgCl_2 ;
- 3) KNO_3 ;
- 4) BaI_2 ;
- 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
- 6) HCl;
- 7) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв, например: А4Б1В5Г2.

25. Установите соответствие между исходными веществами и суммой коэффициентов в полном ионном уравнении реакции. Все электролиты взяты в виде разбавленных водных растворов.

А) Zn и CuCl_2	1 — 6
Б) FeCl_3 и AgNO_3	2 — 8
В) NH_4F и $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	3 — 12
Г) KOH и H_3PO_4 (изб.)	4 — 14
	5 — 17

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б4В3Г2.

26. Установите соответствие между формулой вещества и реактивом, с помощью которого можно обнаружить данное вещество (все электролиты взяты в виде разбавленных водных растворов).

ВЕЩЕСТВО	РЕАКТИВ
А) серная кислота;	1) нитрат бария;
Б) сульфид калия;	2) соляная кислота;
В) нитрат алюминия;	3) нитрат калия;
Г) гидрокарбонат натрия	4) гидроксид натрия

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв из левого столбца, например: А3Б3В4Г1. Помните, что один и тот же реагент может использоваться несколько раз или не использоваться вообще.

27. Плотность смеси формальдегида и водорода равна $0,402 \text{ г/дм}^3$ (н. у.). Смесь пропустили над никелевым катализатором, а затем снова привели к нормальным условиям. Молярная масса полученной газовой смеси стала равной $6,0 \text{ г/моль}$. Рассчитайте выход (%) продукта реакции.

28. Дана схема химической реакции:

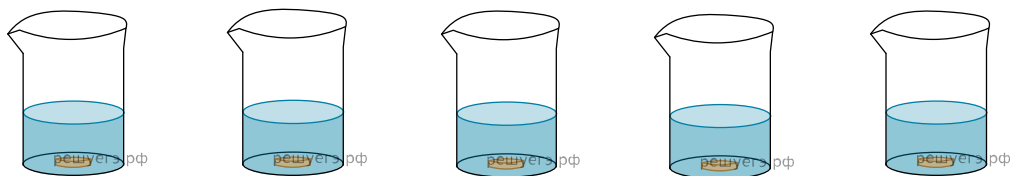


Установите соответствие между воздействием на реакцию и изменением ее скорости в результате этого воздействия.

- | | |
|----------------------------|------------------|
| А) понижение температуры | 1) увеличивается |
| Б) добавление иодоводорода | 2) уменьшается |
| В) измельчение алюминия | 3) НЕ изменяется |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б3В3. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или вообще не использоваться.

29. В пять одинаковых стаканов с водными растворами веществ при 20°C поместили алюминиевые пластинки.



- 1) H_2SO_4 (конц.) 2) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 3) CuSO_4 4) LiOH 5) HNO_3 (конц.)

Определите число стаканов, в которых протекает реакция с образованием соли алюминия (гидролиз не учитывать).

30. В таблице указаны реактивы, с помощью которых можно определить ионы: SiO_3^{2-} , Ba^{2+} , F^- , Cu^{2+} . Установите соответствие между формулой реактива и числом выявленных ионов. (Все реакции протекают при 20°C в разбавленных водных растворах, гидролиз не учитывать).

- | | |
|------------------------------|------|
| А) ZnSO_4 | 1) 1 |
| Б) NaOH | 2) 2 |
| В) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ | 3) 3 |
| Г) K_3PO_4 | 4) 4 |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А3Б4В4Г2. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или не использоваться вообще.

31. Смесь азота с водородом при нагревании пропустили над катализатором. В результате реакции с выходом 65% был получен аммиак, а содержание водорода в полученной газовой смеси составило 60% по объему. Рассчитайте массовую долю (%) водорода в исходной газовой смеси.

32. Выберите утверждения, верно характеризующие фосфорную кислоту:

1	степень окисления фосфора равна +3
2	может диссоциировать с образованием анионов трех видов
3	является сильным электролитом
4	используется для осветления сахара
5	массовая доля фосфора составляет 31,6%
6	взаимодействует с углекислым газом

Ответ запишите цифрами (порядок записи цифр не имеет значения), например: 236

33. Расположите водные растворы веществ в порядке уменьшения их pH:

- 1) $0,5 \text{ моль/дм}^3 \text{ Na}_2\text{SO}_4$
- 2) $0,5 \text{ моль/дм}^3 \text{ H}_2\text{SO}_4$
- 3) $0,5 \text{ моль/дм}^3 \text{ CH}_3\text{COOH}$
- 4) $0,5 \text{ моль/дм}^3 \text{ HNO}_3$

34. Установите соответствие между обратимой реакцией и направлением смещения равновесия в результате повышения давления.

- | | |
|--|-----------------|
| А) $2\text{NO}_{2(\text{г})} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_{4(\text{г})} + Q$ | 1) влево |
| Б) $\text{CO}_{(\text{г})} + \text{Cl}_{2(\text{г})} \rightleftharpoons \text{COCl}_{2(\text{г})} + Q$ | 2) вправо |
| В) $2\text{NOCl}_{(\text{г})} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(\text{г})} + \text{Cl}_{2(\text{г})} - Q$ | 3) НЕ смещается |
| Г) $\text{H}_2\text{S}_{(\text{г})} \rightleftharpoons \text{H}_{2(\text{г})} + \text{S}_{(\text{ж})} - Q$ | |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В3Г3.

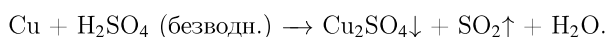
35. Установите соответствие между парой веществ и реагентом, позволяющим обнаружить каждое вещество пары. Все реакции протекают в разбавленном водном растворе.

- | | |
|--|------------------------------|
| А) CaBr_2 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ | 1) LiOH |
| Б) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ и $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ | 2) Na_2SO_4 |
| В) HCOOH и HI | 3) KHCO_3 |
| Г) NaCl и K_3PO_4 | 4) AgNO_3 |
| | 5) CH_3COONa |

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А1Б2В4Г3.

36. Оксид кремния(IV) сплавляли с избытком гидроксида калия и с выходом 70% получили соль массой 48,51 г. Найдите массу (г) израсходованного оксида кремния(IV).

37. Определите сумму коэффициентов перед продуктами окисления восстановления в уравнении реакции, протекающей по схеме:



38. Два оксида элементов третьего периода при спекании реагируют в мольном отношении 1:1, образуя вещество X. Действие избытка соляной кислоты на X приводит к получению в растворе двух солей, только одна из которых взаимодействует с раствором фосфата калия с образованием осадка массой 30,5 г. Рассчитайте массу (г) фосфата калия, который вступил в реакцию.