Подборка заданий ЕГЭ

линия 6

30 заданий · максимум баллов: 60 · ответы в конце · решать онлайн: kursteam.ru/zadaniya

Часть 1

Ответом к заданиям 1–30 является последовательность цифр или число. Последовательность цифр запишите без пробелов, запятых и других дополнительных символов, число - с указанной в задании степенью точности.

1 Даны две пробирки с раствором хлорида алюминия. В одну из них по каплям до избытка добавляли раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X сначала выпал белый осадок, который затем растворился, а в пробирке с веществом Y выпал белый осадок и выделился газ. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) карбонат калия
2) нитрат серебра
3) сульфат натрия
4) гидроксид натрия
5) аммиак

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

2 Даны две пробирки с раствором сульфата меди(II). В одну из них по каплям до избытка добавляли раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X сначала образовался голубой осадок, который затем растворился с образованием раствора ярко-синего цвета, а в пробирке с веществом Y выпал чёрный осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) сульфид натрия
2) хлорид бария
3) нитрат калия
4) фосфат калия
5) аммиак

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

3 Даны две пробирки с раствором хлорида железа(III). В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X образовался синий осадок, а в пробирке с веществом Y раствор приобрёл кроваво-красную окраску. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) KNO_3
2) $K_4[Fe(CN)_6]$
3) NaOH
4) KSCN
5) NaCl

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

4 В две пробирки поместили по грануле цинка. В одну из них прилили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X поверхность цинка покрылась красным налётом, а в пробирке с веществом Y при нагревании цинк растворился с выделением газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид магния
2) нитрат натрия
3) гидроксид калия
4) сульфат меди(II)
5) сульфат натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

5 Даны две пробирки со свежеосаждённым гидроксидом цинка. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В обеих пробирках осадок растворился, при этом в пробирке с веществом X образовалась комплексная соль, а в пробирке с веществом Y - средняя соль и вода. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид натрия
2) азотная кислота
3) карбонат натрия
4) сульфат калия
5) гидроксид калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

6 Даны две пробирки с раствором нитрата серебра. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X выпал белый творожистый осадок, а в пробирке с веществом Y - жёлтый осадок, который растворяется в азотной кислоте. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид калия
2) иодид калия
3) фосфат натрия
4) фторид натрия
5) нитрат калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

7 Даны два металла X и Y. Металл X растворяется в концентрированной азотной кислоте, но не реагирует с соляной кислотой. Металл Y реагирует с соляной кислотой, но не растворяется в концентрированной азотной кислоте при комнатной температуре. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые соответствуют описанию.

1) цинк
2) золото
3) медь
4) магний
5) железо

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

8 Через растворы веществ X и Y, находящиеся в разных пробирках, пропустили сероводород. В пробирке с веществом X выпал чёрный осадок, а в пробирке с веществом Y раствор помутнел и изменил окраску с жёлто-бурой на светло-зелёную. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид калия
2) хлорид железа(III)
3) сульфат железа(II)
4) сульфат меди(II)
5) сульфат натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

9 Даны две пробирки с раствором гидрокарбоната натрия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X выделился газ, а в пробирке с веществом Y выпал белый осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) серная кислота
2) нитрат калия
3) гидроксид калия
4) хлорид натрия
5) гидроксид бария

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

10 Даны две пробирки с раствором хлорида аммония. В одну из них добавили раствор вещества X и нагрели, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X выделился газ с резким запахом, а в пробирке с веществом Y выпал белый творожистый осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат бария
2) нитрат серебра
3) гидроксид натрия
4) хлорид кальция
5) сульфат калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

11 Даны две пробирки с раствором хромата калия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X окраска раствора изменилась с жёлтой на оранжевую, а в пробирке с веществом Y выпал жёлтый осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид бария
2) хлорид калия
3) серная кислота
4) нитрат натрия
5) гидроксид натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

12 Даны два оксида X и Y. Оксид X реагирует с водой с образованием щёлочи. Оксид Y с водой не реагирует, но реагирует как с соляной кислотой, так и с раствором гидроксида натрия. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые соответствуют описанию.

1) оксид меди(II)
2) оксид калия
3) оксид углерода(II)
4) оксид кремния(IV)
5) оксид цинка

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

13 Даны две пробирки с раствором бромида калия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X протекала окислительно-восстановительная реакция с образованием простого вещества, а в пробирке с веществом Y выпал светло-жёлтый осадок. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) иод
2) нитрат натрия
3) нитрат серебра
4) хлорид бария
5) хлор

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

14 Даны две пробирки с раствором сульфата железа(II). В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X образовался синий осадок, а в пробирке с веществом Y - белый осадок, нерастворимый в кислотах. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) $K_3[Fe(CN)_6]$
2) $BaCl_2$
3) KNO_3
4) $NaCl$
5) $MgCl_2$

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

15 Даны две пробирки с подкисленным серной кислотой раствором перманганата калия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В обеих пробирках раствор обесцветился, но в пробирке с веществом X при этом выделялся газ, а в пробирке с веществом Y газ не выделялся. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат калия
2) сульфат цинка
3) пероксид водорода
4) сульфат железа(II)
5) фосфат натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

16 Даны две пробирки с известковой водой. Через одну из них пропускали газ X, а в другую добавляли раствор вещества Y. В обеих пробирках выпал белый осадок, однако при дальнейшем пропускании газа X осадок растворился, а при добавлении избытка раствора вещества Y - нет. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат натрия
2) кислород
3) аммиак
4) углекислый газ
5) карбонат калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

17 Даны две пробирки с раствором хлорида бария. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В обеих пробирках выпал белый осадок. Осадок из пробирки с веществом X не растворяется в азотной кислоте, а осадок из пробирки с веществом Y растворяется в ней с выделением газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) карбонат калия
2) сульфат натрия
3) нитрат натрия
4) хлорид калия
5) гидроксид натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

18 В две пробирки поместили по кусочку медной проволоки. В одну из них прилили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X на проволоке образовался серебристый налёт, а в пробирке с веществом Y медь постепенно растворилась без выделения газа и без образования налёта другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) сульфат цинка
2) соляная кислота
3) нитрат калия
4) хлорид железа(III)
5) нитрат серебра

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

19 Даны две пробирки с раствором карбоната натрия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X выделился газ без образования осадка, а в пробирке с веществом Y выпал бурый осадок и выделился газ. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) гидроксид калия
2) азотная кислота
3) хлорид железа(III)
4) хлорид кальция
5) нитрат натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

20 В две пробирки с растворами веществ X и Y добавили соляную кислоту. В пробирке с веществом X образовался студенистый осадок без выделения газа, а в пробирке с веществом Y выделился газ с резким запахом и раствор помутнел. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) силикат натрия
2) карбонат натрия
3) сульфат натрия
4) тиосульфат натрия
5) нитрат калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

21 В одну пробирку с раствором гидроксида натрия поместили металл X, а в другую - неметалл Y. При нагревании в обеих пробирках выделился один и тот же газ. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) железо
2) кремний
3) сера
4) алюминий
5) медь

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

22 Даны две пробирки с бромной водой. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В обеих пробирках бромная вода обесцветилась, но в пробирке с веществом X раствор остался прозрачным, а в пробирке с веществом Y - помутнел. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) хлорид натрия
2) сероводород
3) нитрат калия
4) сульфат магния
5) сульфит натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

23 Даны два металла X и Y. Металл X при комнатной температуре реагирует с водой с образованием щёлочи. Металл Y с водой при комнатной температуре не реагирует, но вытесняет медь из раствора сульфата меди(II). Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые соответствуют описанию.

1) железо
2) серебро
3) калий
4) медь
5) ртуть

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

24 Даны две пробирки с раствором сульфата аммония. В одну из них добавили раствор вещества X, в другую - раствор вещества Y, и обе пробирки нагрели. В пробирке с веществом X выпал белый осадок и выделился газ с резким запахом, а в пробирке с веществом Y выделился такой же газ, но осадок не образовался. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат натрия
2) гидроксид бария
3) хлорид бария
4) соляная кислота
5) гидроксид калия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

25 Даны два газа X и Y. Газ X обесцвечивает бромную воду. Газ Y вызывает помутнение известковой воды, но не обесцвечивает бромную воду. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые соответствуют описанию.

1) сернистый газ
2) углекислый газ
3) азот
4) кислород
5) водород

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

26 Даны две пробирки с раствором гидроксида натрия. В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В пробирке с веществом X выпал бурый осадок, а в пробирке с веществом Y при нагревании выделился газ с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) нитрат железа(III)
2) нитрат калия
3) хлорид бария
4) сульфат натрия
5) нитрат аммония

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

27 Горящую магниевую ленту внесли в сосуды с газами X и Y. В обоих сосудах магний продолжал гореть. В сосуде с газом X образовались белый порошок и чёрные частицы, а в сосуде с газом Y - вещество, которое при действии воды выделяет газ с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) кислород
2) хлор
3) углекислый газ
4) аргон
5) азот

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

28 В две пробирки поместили по кусочку меди. В одну из них прилили вещество X, а в другую - вещество Y. В пробирке с веществом X выделился бесцветный газ, который на воздухе буреет, а в пробирке с веществом Y при нагревании выделился бесцветный газ с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) соляная кислота
2) азотная кислота (конц.)
3) серная кислота (разб.)
4) азотная кислота (разб.)
5) серная кислота (конц.)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

29 Даны две пробирки со свежеосаждённым гидроксидом железа(III). В одну из них добавили раствор вещества X, а в другую - раствор вещества Y. В обеих пробирках осадок растворился, при этом в пробирке с веществом X образовались соль железа(II) и простое вещество, а в пробирке с веществом Y - соль железа(III) и вода. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

1) иодоводородная кислота
2) иодид калия
3) хлорид натрия
4) азотная кислота
5) гидроксид натрия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

30 Даны два оксида X и Y. Оксид X реагирует с водой с образованием сильной кислоты. Оксид Y с водой не реагирует, но реагирует с плавиковой кислотой. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые соответствуют описанию.

1) оксид углерода(IV)
2) оксид углерода(II)
3) оксид кремния(IV)
4) оксид азота(II)
5) оксид серы(VI)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

Периоды	Группы I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			
1	1 **H** 1,008 Водород						(H)				2 **He** 4,00 Гелий
2	3 **Li** 6,94 Литий	4 **Be** 9,01 Бериллий	5 10,81 **B** Бор	6 12,01 **C** Углерод	7 14,00 **N** Азот	8 16,00 **O** Кислород	9 19,00 **F** Фтор				10 **Ne** 20,18 Неон
3	11 **Na** 22,99 Натрий	12 **Mg** 24,31 Магний	13 26,98 **Al** Алюминий	14 28,09 **Si** Кремний	15 30,97 **P** Фосфор	16 32,06 **S** Сера	17 35,45 **Cl** Хлор				18 **Ar** 39,95 Аргон
4	19 **K** 39,10 Калий	20 **Ca** 40,08 Кальций	21 **Sc** 44,96 Скандий	22 **Ti** 47,90 Титан	23 **V** 50,94 Ванадий	24 **Cr** 52,00 Хром	25 **Mn** 54,94 Марганец	26 **Fe** 55,85 Железо	27 **Co** 58,93 Кобальт	28 **Ni** 58,69 Никель	
	29 63,55 **Cu** Медь	30 65,39 **Zn** Цинк	31 69,72 **Ga** Галлий	32 72,59 **Ge** Германий	33 74,92 **As** Мышьяк	34 78,96 **Se** Селен	35 79,90 **Br** Бром				36 **Kr** 83,80 Криптон
5	37 **Rb** 85,47 Рубидий	38 **Sr** 87,62 Стронций	39 **Y** 88,91 Иттрий	40 **Zr** 91,22 Цирконий	41 **Nb** 92,91 Ниобий	42 **Mo** 95,94 Молибден	43 **Tc** 98,91 Технеций	44 **Ru** 101,07 Рутений	45 **Rh** 102,91 Родий	46 **Pd** 106,42 Палладий	
	47 107,87 **Ag** Серебро	48 112,41 **Cd** Кадмий	49 114,82 **In** Индий	50 118,69 **Sn** Олово	51 121,75 **Sb** Сурьма	52 127,60 **Te** Теллур	53 126,90 **I** Иод				54 **Xe** 131,29 Ксенон
6	55 **Cs** 132,91 Цезий	56 **Ba** 137,33 Барий	57 **La*** 138,91 Лантан	72 **Hf** 178,49 Гафний	73 **Ta** 180,95 Тантал	74 **W** 183,85 Вольфрам	75 **Re** 186,21 Рений	76 **Os** 190,2 Осмий	77 **Ir** 192,22 Иридий	78 **Pt** 195,08 Платина	
	79 196,97 **Au** Золото	80 200,59 **Hg** Ртуть	81 204,38 **Tl** Таллий	82 207,2 **Pb** Свинец	83 208,98 **Bi** Висмут	84 [209] **Po** Полоний	85 [210] **At** Астат				86 **Rn** [222] Радон
7	87 **Fr** [223] Франций	88 **Ra** 226 Радий	89 **Ac**** [227] Актиний	104 **Rf** [261] Резерфордий	105 **Db** [262] Дубний	106 **Sg** [266] Сиборгий	107 **Bh** [264] Борий	108 **Hs** [269] Хассий	109 **Mt** [268] Мейтнерий	110 **Ds** [271] Дармштадтий	
	111 [280] **Rg** Рентгений	112 [285] **Cn** Коперниций	113 [286] **Nh** Нихоний	114 [289] **Fl** Флеровий	115 [290] **Mc** Московий	116 [293] **Lv** Ливерморий	117 [294] **Ts** Теннессин				118 **Og** [294] Оганесон

* Лантаноиды

58 **Ce** 140 Церий	59 **Pr** 141 Празеодим	60 **Nd** 144 Неодим	61 **Pm** [145] Прометий	62 **Sm** 150 Самарий	63 **Eu** 152 Европий	64 **Gd** 157 Гадолиний	65 **Tb** 159 Тербий	66 **Dy** 162,5 Диспрозий	67 **Ho** 165 Гольмий	68 **Er** 167 Эрбий	69 **Tm** 169 Тулий	70 **Yb** 173 Иттербий	71 **Lu** 175 Лютеций

** Актиноиды

90 **Th** 232 Торий	91 **Pa** 231 Протактиний	92 **U** 238 Уран	93 **Np** 237 Нептуний	94 **Pu** [244] Плутоний	95 **Am** [243] Америций	96 **Cm**[247] Кюрий	97 **Bk**[247] Берклий	98 **Cf**[251] Калифорний	99 **Es** [252] Эйнштейний	100 **Fm**[257] Фермий	101 **Md**[258] Менделеевий	102 **No** [259] Нобелий	103 **Lr** [262] Лоуренсий

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
Решать онлайн на kursteam.ru

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

	H^+	Li^+	K^+	Na^+	NH_4^+	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Al^{3+}	Cr^{3+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Mn^{2+}	Zn^{2+}	Ag^+	Hg^{2+}	Pb^{2+}	Sn^{2+}	Cu^{2+}
OH^-		P	P	P	P	P	M	H	M	H	H	H	H	H	H	–	–	H	H	H
F^-	P	M	P	P	P	M	H	H	H	M	H	H	H	P	P	P	–	H	P	P
Cl^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	P	M	P	P
Br^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	M	M	P	P
I^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	P	?	P	P	H	H	H	M	?
S^{2-}	P	P	P	P	P	–	–	–	H	–	–	H	–	H	H	H	H	H	H	H
HS^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO_3^{2-}	P	P	P	P	P	H	H	M	H	?	–	H	?	?	M	H	H	H	?	?
HSO_3^-	P	?	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO_4^{2-}	P	P	P	P	P	H	M	P	H	P	P	P	P	P	P	M	–	H	P	P
HSO_4^-	P	P	P	P	P	?	?	?	–	?	?	?	?	?	?	?	?	H	?	?
NO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	–	P
NO_2^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	M	?	?	?	?
PO_4^{3-}	P	H	P	P	–	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
HPO_4^{2-}	P	?	P	P	P	H	H	M	H	?	?	H	?	H	?	?	?	M	H	?
$H_2PO_4^-$	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	P	P	P	?	–	?	?
CO_3^{2-}	P	P	P	P	P	H	H	H	H	?	?	H	–	H	H	H	H	H	?	H
HCO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	?	?	?	?	P	?	?
CH_3COO^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	–	P	P	–	P	P	P	P	P	–	P
SiO_3^{2-}	H	H	P	P	?	H	H	H	H	?	?	H	?	H	H	?	?	H	?	?
MnO_4^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	P	?	?	?	?	?
$Cr_2O_7^{2-}$	P	P	P	P	P	M	P	?	H	?	?	?	P	?	?	H	H	M	?	P
CrO_4^{2-}	P	P	P	P	P	H	P	P	H	?	?	?	H	H	H	H	H	H	H	H
ClO_3^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	P	P	P	P	?	P
ClO_4^-	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	P

«P» – растворяется (> 1 г на 100 г H_2O);
«M» – мало растворяется (от 0,1 г до 1 г на 100 г H_2O)
«H» – не растворяется (меньше 0,01 г на 1000 г воды);
«–» – в водной среде разлагается
«?» – нет достоверных сведений о существовании соединений

РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ / ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ

Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H_2) Sb Bi Cu Hg Ag Pt Au →

активность металлов уменьшается

Решать онлайн на kursteam.ru

Ответы

Задание	Ответ
1	41
2	51
3	24
4	43
5	52
6	13
7	35
8	42
9	15
10	32
11	31
12	25
13	53
14	12
15	34

Задание	Ответ
16	45
17	21
18	54
19	23
20	14
21	42
22	52
23	31
24	25
25	12
26	15
27	35
28	45
29	14
30	53

KURSTEAM
онлайн-школа

ЭТОТ И ДРУГИЕ ВАРИАНТЫ ЕГЭ ТЫ НАЙДЁШЬ НА KURSTEAM.RU!

Задания по темам и линиям ЕГЭ доступны в разделе «Задания». А ещё у нас есть теория по всей биологии с указанием того, что именно спрашивают и интерактивные тренажёры, которые помогут выучить и закрепить любую тему!

kursteam.ru/zadaniya →

Наведите камеру