Подборка заданий ЕГЭ

линия 18

30 заданий · максимум баллов: 30 · 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 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$Zn_{(тв)} + 2HCl_{(р\text{-}р)} \rightarrow ZnCl_{2(р\text{-}р)} + H_{2(г)}$$

1) повышение давления
2) использование цинковой пыли вместо гранул
3) нагревание раствора кислоты
4) разбавление кислоты водой
5) увеличение концентрации хлороводорода в растворе

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

2 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости прямой реакции

$$2SO_{2(г)} + O_{2(г)} \rightleftarrows 2SO_{3(г)}$$

1) понижение температуры
2) повышение давления
3) уменьшение концентрации кислорода
4) добавление катализатора
5) увеличение объёма реакционного сосуда

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

3 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые протекают с бóльшей скоростью, чем взаимодействие гранулированного цинка с 5%-ной соляной кислотой при 20 °C. Размер гранул металлов во всех случаях одинаковый.

1) взаимодействие цинковой пыли с 5%-ной соляной кислотой при 20 °C
2) взаимодействие гранулированного цинка с 5%-ной соляной кислотой при 50 °C
3) взаимодействие гранулированного железа с 5%-ной соляной кислотой при 20 °C
4) взаимодействие гранулированного цинка с 15%-ной соляной кислотой при 20 °C
5) взаимодействие гранулированного цинка с 5%-ной уксусной кислотой при 20 °C

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

4 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$CaCO_{3(тв)} + 2HCl_{(р\text{-}р)} \rightarrow CaCl_{2(р\text{-}р)} + CO_{2(г)} + H_2O_{(ж)}$$

1) использование более концентрированной соляной кислоты
2) понижение температуры
3) измельчение карбоната кальция
4) повышение давления
5) замена соляной кислоты раствором уксусной кислоты той же концентрации

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

5 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$Mg_{(тв)} + 2HCl_{(р\text{-}р)} \rightarrow MgCl_{2(р\text{-}р)} + H_{2(г)}$$

1) охлаждение раствора
2) замена магниевой стружки магниевым порошком
3) разбавление кислоты водой
4) замена соляной кислоты уксусной кислотой той же концентрации
5) нагревание раствора

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

6 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые при одинаковых условиях протекают с бóльшей скоростью, чем взаимодействие натрия с водой.

1) взаимодействие лития с водой
2) взаимодействие калия с водой
3) взаимодействие кальция с водой
4) взаимодействие цезия с водой
5) взаимодействие рубидия с водой

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

7 Из предложенного перечня выберите **все** условия, при которых взаимодействие растворов тиосульфата натрия и серной кислоты протекает с бóльшей скоростью, чем при смешивании равных объёмов растворов этих веществ с концентрацией 0,1 моль/л при 20 °C. Растворы во всех случаях смешивают в равных объёмах.

1) концентрация каждого раствора 0,2 моль/л, температура 20 °C
2) концентрация каждого раствора 0,1 моль/л, температура 10 °C
3) концентрация каждого раствора 0,05 моль/л, температура 20 °C
4) концентрация каждого раствора 0,1 моль/л, температура 40 °C
5) концентрация каждого раствора 0,2 моль/л, температура 40 °C

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

8 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости прямой реакции

$$N_{2(г)} + 3H_{2(г)} \rightleftarrows 2NH_{3(г)}$$

1) повышение давления
2) понижение температуры
3) увеличение концентрации водорода
4) добавление катализатора
5) уменьшение объёма реакционного сосуда

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

9 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые протекают с меньшей скоростью, чем взаимодействие цинка с соляной кислотой. Размер кусочков металлов, концентрация кислоты и температура во всех случаях одинаковые.

1) взаимодействие магния с соляной кислотой
2) взаимодействие железа с соляной кислотой
3) взаимодействие никеля с соляной кислотой
4) взаимодействие кальция с соляной кислотой
5) взаимодействие олова с соляной кислотой

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

10 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$Fe_{(тв)} + CuSO_{4(р\text{-}р)} \rightarrow FeSO_{4(р\text{-}р)} + Cu_{(тв)}$$

1) замена железного порошка железной пластинкой той же массы
2) разбавление раствора сульфата меди(II) водой
3) нагревание раствора
4) охлаждение раствора
5) повышение давления

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

11 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, скорость которых увеличивается при повышении давления (температура постоянная).

1) $Zn(тв) + 2HCl(р\text{-}р) \rightarrow ZnCl_2(р\text{-}р) + H_2(г)$
2) $C(тв) + O_2(г) \rightarrow CO_2(г)$
3) $KOH(р\text{-}р) + HNO_3(р\text{-}р) \rightarrow KNO_3(р\text{-}р) + H_2O(ж)$
4) $2H_2(г) + O_2(г) \rightarrow 2H_2O(г)$
5) $CaO(тв) + CO_2(г) \rightarrow CaCO_3(тв)$

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

12 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$C_{(тв)} + O_{2(г)} \rightarrow CO_{2(г)}$$

1) понижение температуры
2) измельчение угля
3) замена воздуха чистым кислородом
4) нагревание
5) повышение давления кислорода

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

13 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$2H_2O_{2(р-р)} \rightarrow 2H_2O_{(ж)} + O_{2(г)}$$

1) нагревание раствора
2) добавление оксида марганца(IV)
3) разбавление раствора водой
4) охлаждение раствора
5) использование более концентрированного раствора пероксида водорода

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

14 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$CH_{4(г)} + 2O_{2(г)} \rightarrow CO_{2(г)} + 2H_2O_{(г)}$$

1) понижение давления
2) уменьшение концентрации кислорода
3) повышение температуры
4) увеличение объёма реакционного сосуда
5) увеличение концентрации метана

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

15 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости прямой реакции

$$CH_3COOH_{(ж)} + C_2H_5OH_{(ж)} \rightleftarrows CH_3COOC_2H_{5(ж)} + H_2O_{(ж)}$$

1) охлаждение смеси
2) разбавление смеси водой
3) нагревание смеси
4) добавление концентрированной серной кислоты
5) увеличение концентрации уксусной кислоты

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

16 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые протекают с бо́льшей скоростью, чем взаимодействие железа с разбавленной серной кислотой при 20 °C. Степень измельчения металлов и концентрация кислот во всех случаях одинаковые.

1) взаимодействие магния с разбавленной серной кислотой при 20 °C
2) взаимодействие олова с разбавленной серной кислотой при 20 °C
3) взаимодействие цинка с разбавленной серной кислотой при 20 °C
4) взаимодействие железа с разбавленной серной кислотой при 50 °C
5) взаимодействие железа с раствором уксусной кислоты при 20 °C

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

17 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые протекают с меньшей скоростью, чем взаимодействие магниевой стружки с 10%-ной соляной кислотой при 25 °C.

1) взаимодействие магниевого порошка с 10%-ной соляной кислотой при 25 °C
2) взаимодействие магниевой стружки с 10%-ной соляной кислотой при 5 °C
3) взаимодействие магниевой стружки с 20%-ной соляной кислотой при 25 °C
4) взаимодействие магниевой стружки с 10%-ной соляной кислотой при 40 °C
5) взаимодействие магниевой стружки с 10%-ной уксусной кислотой при 25 °C

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

18 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$S_{(тв)} + O_{2(г)} \rightarrow SO_{2(г)}$$

1) понижение температуры
2) замена кислорода воздухом
3) использование крупных кусков серы вместо порошка
4) повышение давления кислорода
5) увеличение концентрации кислорода

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

19 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$4FeS_{2(тв)} + 11O_{2(г)} \rightarrow 2Fe_2O_{3(тв)} + 8SO_{2(г)}$$

1) использование более крупных кусков пирита
2) измельчение пирита
3) использование воздуха, обогащённого кислородом
4) повышение температуры
5) понижение температуры

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

20 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$C_2H_{4(г)} + H_{2(г)} \rightarrow (Ni)\ C_2H_{6(г)}$$

1) повышение давления
2) понижение температуры
3) уменьшение концентрации этилена
4) увеличение концентрации водорода
5) увеличение объёма реакционного сосуда

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

21 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$C_{12}H_{22}O_{11(р\text{-}р)} + H_2O_{(ж)} \rightarrow (H^+)\ C_6H_{12}O_{6(р\text{-}р)} + C_6H_{12}O_{6(р\text{-}р)}$$

1) нагревание раствора
2) добавление серной кислоты
3) охлаждение раствора
4) разбавление раствора сахарозы водой
5) повышение давления

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

22 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$Zn_{(тв)} + H_2SO_{4(р\text{-}р)} \rightarrow ZnSO_{4(р\text{-}р)} + H_{2(г)}$$

1) понижение температуры
2) повышение давления
3) замена цинковых гранул цинковым порошком
4) увеличение концентрации кислоты
5) добавление ингибитора

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

23 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции

$$C_{(тв)} + CO_{2(г)} \rightarrow 2CO_{(г)}$$

1) понижение температуры
2) понижение давления
3) измельчение угля
4) использование крупных кусков угля
5) уменьшение концентрации углекислого газа

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

24 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, скорость которых зависит от площади поверхности соприкосновения реагирующих веществ.

1) $NaOH(р\text{-}р) + HCl(р\text{-}р) \rightarrow NaCl(р\text{-}р) + H_2O(ж)$
2) $C(тв) + O_2(г) \rightarrow CO_2(г)$
3) $H_2(г) + Cl_2(г) \rightarrow 2HCl(г)$
4) $CaCO_3(тв) + 2HNO_3(р\text{-}р) \rightarrow Ca(NO_3)_2(р\text{-}р) + CO_2(г) + H_2O(ж)$
5) $2NO(г) + O_2(г) \rightarrow 2NO_2(г)$

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

25 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$CuO_{(тв)} + H_2SO_{4(р\text{-}р)} \rightarrow CuSO_{4(р\text{-}р)} + H_2O_{(ж)}$$

1) охлаждение
2) повышение давления
3) измельчение оксида меди(II)
4) нагревание
5) разбавление кислоты водой

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

26 Из предложенного перечня выберите **все** реакции, которые при одинаковых условиях протекают с меньшей скоростью, чем взаимодействие стронция с водой.

1) взаимодействие кальция с водой
2) взаимодействие бария с водой
3) взаимодействие магния с водой
4) взаимодействие цезия с водой
5) взаимодействие рубидия с водой

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

27 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$CH_3COOC_2H_{5(р\text{-}р)} + NaOH_{(р\text{-}р)} \rightarrow CH_3COONa_{(р\text{-}р)} + C_2H_5OH_{(р\text{-}р)}$$

1) повышение давления
2) разбавление раствора водой
3) нагревание
4) охлаждение
5) увеличение концентрации щёлочи

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

28 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к уменьшению скорости прямой реакции

$$H_{2(г)} + I_{2(г)} \rightleftarrows 2HI_{(г)}$$

1) понижение температуры
2) понижение давления
3) уменьшение концентрации водорода
4) увеличение концентрации паров иода
5) увеличение объёма реакционного сосуда

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

29 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции

$$Cu_{(тв)} + 2AgNO_{3(р\text{-}р)} \rightarrow Cu(NO_3)_{2(р\text{-}р)} + 2Ag_{(тв)}$$

1) увеличение концентрации нитрата серебра
2) разбавление раствора нитрата серебра
3) использование медного порошка вместо медной пластинки
4) повышение давления
5) нагревание раствора

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

30 Из предложенного перечня выберите **все** внешние воздействия, которые приводят к увеличению скорости прямой реакции

$$C_2H_{4(г)} + H_2O_{(г)} \rightleftarrows C_2H_5OH_{(г)}$$

1) повышение давления
2) добавление катализатора
3) увеличение концентрации паров воды
4) повышение температуры
5) понижение давления

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

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	235
2	135
3	124
4	13
5	134
6	245
7	145
8	1345
9	235
10	124
11	245
12	2345
13	125
14	124
15	345

Задание	Ответ
16	134
17	25
18	123
19	234
20	14
21	12
22	15
23	1245
24	24
25	34
26	13
27	35
28	1235
29	135
30	1234

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