

Ответы к контрольной работе по Химии

Задание	Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4
A1	2	2	2	2
A2	3	2	1	3
A3	4	1	1	2
A4	1	2	2	1
A5	2	3	3	2
A6	3	3	1	3
A7	4	4	3	2
A8	4	4	4	4
A9	2	2	2	3
B1	5621	1426	3215	4325
B2	2143	4213	4314	3412

НОРМЫ ОЦЕНИВАНИЯ

При проверке работы задания оцениваются:

- **A1 – A9** - **1 балл**, если ответ правильный, и **0 баллов**, если ответ неправильный.
- **B1 – B2** - **2 балла** за полный правильный ответ, **1 балл** – если допущена **одна** ошибка. Если допущены две и более ошибок или ответ отсутствует – **0 баллов**.
- **C1** - выставляется **от 0 до 4 баллов** в соответствии с приведенными критериями (по одному баллу за каждый правильный ответ).

Максимальное количество баллов: $9^A + 4^B + 4^C = 17$

НОРМЫ ВЫСТАВЛЕНИЯ ОЦЕНОК

Оценка	2	3	4	5
Баллы	0-7	8-11	12-15	16-17

ПРИМЕЧАНИЕ

При выполнении заданий КДР учащийся **должен пользоваться:**

- Периодической системой Д.И.Менделеева (без указания распределения электронов по энергетическим уровням).
- Рядом электрохимической активности металлов.
- Таблицей растворимости кислот, оснований и солей.
- Непрограммируемым калькулятором.

ЧАСТЬ С

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Задание С1
<p>Элементы ответа:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$ 2) $2\text{FeCl}_3 + 3\text{K}_2\text{CO}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{CO}_2 + 6\text{KCl}$ 3) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 4) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HI} \rightarrow 2\text{FeI}_2 + \text{I}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ 	Вариант 1
<p>Элементы ответа:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 2) $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 + 2\text{KCl} + 8\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{Cl}_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{S} + 2\text{NaCl}$ 4) $3\text{S} + 6\text{NaOH} \rightarrow 2\text{Na}_2\text{S} + \text{Na}_2\text{SO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 	Вариант 2
<p>Элементы ответа:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) $\text{ZnO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{ZnCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaCl}$ 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$ 4) $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + 2\text{SO}_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaHSO}_3$ 	Вариант 3
<p>Элементы ответа:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HNO}_3 \rightarrow 2\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 2) $4\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3 + 12\text{NO}_2 + 3\text{O}_2$ 3) $2\text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow 4\text{Al} + 3\text{O}_2$ 4) $8\text{Al} + 5\text{KOH} + 3\text{KNO}_3 + 18\text{H}_2\text{O} \rightarrow 8\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4] + 3\text{NH}_3$ 	Вариант 4