

**Районная репетиционная работа по химии в форме основного государственного экзамена
в 9-х классах в 2018-2019 учебном году**

Вариант №2

Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1

Верное выполнение каждого из заданий 1-15 оценивается 1 баллом.

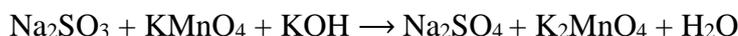
За полный правильный ответ на каждое из заданий 16-19 оценивается 2 баллами: если допущена одна ошибка, то за ответ выставляется 1 балл. Если допущено две и более ошибок или ответ отсутствует, то оценивается 0 баллов.

№ зад	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19
ответ	2	3	2	2	3	1	1	2	3	2	3	1	2	2	4	23	23	114	232

Часть 2 Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

20

Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: 1 $\text{S}^{+4} - 2\text{e} \rightarrow \text{S}^{+6}$ 2 $\text{Mn}^{+7} + 1\text{e} \rightarrow \text{Mn}^{+6}$ 2) Расставлены коэффициенты в уравнении реакции: $\text{Na}_2\text{SO}_3 + 2\text{KMnO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 3) Указано, что сера в степени окисления +4 (или Na_2SO_3) является восстановителем, а марганец в степени окисления +7 (или KMnO_4) – окислителем	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	3
Допущена только в одном из перечисленных выше элементов ответа ошибка.	2
Допущены ошибки в двух из перечисленных выше элементов ответа.	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

21

Определите объём углекислого газа, который был поглощён 222 г 0,2%-ного раствора гидроксида кальция, если после окончания реакции был получен прозрачный раствор гидрокарбоната кальция $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлено уравнение реакции: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{CO}_2 = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 2) Рассчитаны количество и масса прореагировавшего гидроксида кальция: $m(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 222 \cdot 0,002 = 0,444 \text{ г}$ $n(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 0,444 / 74 = 0,006 \text{ моль}$ 3) Рассчитаны количества и объём вступившего газа: $n(\text{CO}_2) = 2n(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 0,012 \text{ моль}$ $V(\text{CO}_2) = 0,012 \cdot 22,4 = 0,2688 \text{ л}$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	3
Правильно записаны два первых элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

Даны вещества: Na_2SO_4 , BaCl_2 , растворы H_2SO_4 , HCl и аммиака. Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид аммония. Опишите признаки проводимых реакций. Для второй реакции напишите сокращённое ионное уравнение.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Составлены два уравнения реакций: 1) $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 2) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = 2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{BaSO}_4\downarrow$ Описаны признаки протекания реакций: 3) для первой реакции: исчезновение резкого запаха аммиака 4) для второй реакции: осадок белого цвета 5) Составлено сокращённое ионное уравнение первой реакции: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные элементы	5
Правильно записаны четыре элемента ответа	4
Правильно записаны три элемента ответа	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записано один элемент ответа	1
Все элемента ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	5