

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

Вариант №1

Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1

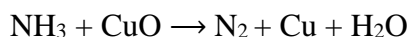
Верное выполнение каждого из заданий 1-15 оценивается 1 баллом.

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	3	2	3	4	2	1	4	3	2	4	2	2	2	12	34	122	345

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 $2\text{N}^{-3} - 6\text{e} \rightarrow \text{N}_2^0$ 3 $\text{Cu}^{+2} + 2\text{e} \rightarrow \text{Cu}^0$ 2) Расставлены коэффициенты в уравнении реакции: $2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{Cu} + 3\text{H}_2\text{O}$ 3) Указано, что азот в степени окисления -3 (или NH_3) является восстановителем, а медь в степени окисления +2 (или Cu) – 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 При нагревании технического нашатыря, содержащего 5% примесей, с гидроксидом натрия выделилось 300 мл аммиака (н. у.). Определите массу технического препарата, взятую для реакции.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлено уравнение реакции: $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 2) Рассчитано количество аммиака: $n(\text{NH}_3) = 0,3/22,4 \approx 0,013$ моль 3) Рассчитана масса технического нашатыря: а) $n(\text{NH}_4\text{Cl}) = n(\text{NH}_3) = 0,013$ моль, $M(\text{NH}_4\text{Cl}) = 53,5$ г/моль, $m(\text{NH}_4\text{Cl})_{\text{чист}} = 0,013 \cdot 53,5 = 0,6955$ г б) $m(\text{NH}_4\text{Cl с прим}) = m(\text{NH}_4\text{Cl}) / \omega(\text{NH}_4\text{Cl}) = 0,6955 / 0,95 \approx 0,732$ г	
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: FeSO_4 , HCl , ZnSO_4 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, H_2O_2 , NaOH . Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии гидроксид железа (III). Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Элементы ответа:</p> <p>Составлены два уравнения реакций:</p> <p>1) $\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_2$</p> <p>2) $2\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{Fe}(\text{OH})_3$</p> <p>Описаны признаки протекания реакций:</p> <p>3) для первой реакции: образование осадка белого (или зелёного, или серого) цвета</p> <p>4) для второй реакции: осадок белого (или зелёного, или серого) цвета изменяется на бурый (или кирпичный)</p> <p>5) Составлено сокращённое ионное уравнение первой реакции: $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^{1-} = \text{Fe}(\text{OH})_2$</p>	
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