

Дата _____ Класс _____ Фамилия, имя учащегося _____

Решение задачи № 6:

This image shows a full page of blank graph paper. The grid consists of small, uniform squares formed by thin, light gray lines. There are no margins, text, or other markings on the page.

This image shows a full page of blank graph paper. The grid consists of thin, light gray horizontal and vertical lines that intersect to form small squares across the entire surface. There are no margins, text, or other markings on the paper.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Оценка 2					Оценка 3		Оценка 4		Оценка 5
Баллы:					Оценка:				

(Основные классы неорганических соединений)

Дата _____ Класс _____ Фамилия, имя учащегося _____

(1 балл) 1. С какими из перечисленных веществ взаимодействует оксид серы (6):		
а) оксид магния и водород	б) оксид магния и вода	в) оксид магния и сульфат меди
(1 балл) 2. Реакция между оксидом лития и одним из пары веществ невозможна:		
а) вода и оксид цинка	б) вода и оксид углерода (4)	в) вода и серная кислота
(1балл) 3. С какими из перечисленных веществ взаимодействует гидроксид калия:		
а) серная кислота и вода	б) серная кислота и хлорид калия	в) серная кислота и хлорид цинка
(1 балл) 4. Реакция между азотной кислотой и одним из пары веществ невозможна:		
а) гидроксид калия и хлорид калия	б) хлорид калия и сульфид калия	в) хлорид калия и нитрат калия
(1 балл) 5. С какими из перечисленных веществ взаимодействует хлорид магния:		
а) нитрат серебра и калий	б) нитрат серебра и медь	в) хлорид натрия и калий
(3 балла) 6. Осуществите превращения по схеме:		
Углерод → Оксид углерода (4) → Угольная кислота → Карбонат кальция		
(10 баллов) 7. Получите возможными способами :		
Карбонат магния		

Решение задачи № 6:

[illegible]

Решение задания № 7:

[illegible]

Баллы	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Оценка	2									3				4			5	
Баллов:										Оценка:								

Контрольная работа № 4 Вариант 1
(Периодический закон. Химическая связь. Строение вещества)

Дата _____ Класс _____ Фамилия, имя учащегося _____

(1 балл) 1. Электронная формула атома кальция имеет вид:		
а) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	б) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^0$	в) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^2$
(1балл) 2. Электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ имеет элемент с порядковым номером:		
а) 8	б) 16	в) 12
(1 балл) 3. Все вещества из перечисленных, имеют ковалентную связь:		
а) NaCl, HCl, H ₂	б) H ₂ O, HCl, H ₂	в) H ₂ O, HCl, CaO
(1 балл) 4. Ионная связь отсутствует в соединении:		
а) NaOH	б) CaO	в) H ₂ O
(1 балл) 5. К окислительно-восстановительным реакциям относится:		
а) $Zn + H_2SO_4 \Rightarrow ZnSO_4 + H_2\uparrow$	б) $CaCO_3 \Rightarrow CaO + CO_2\uparrow$	в) $NaCl + HBr \Rightarrow NaBr + HCl\uparrow$
(1 балл) 6. Высшая степень окисления у серы в соединении :		
а) Na ₂ SO ₃	б) Na ₂ S	в) Na ₂ SO ₄
(1 балл) 7. Степень окисления азота равна «- 3» в соединении:		
а) N ₂ O ₅	б) NaNO ₂	в) NH ₃
(3 балла) 8. Для реакции взаимодействия углерода с кислородом :		
а) составьте электронный баланс	б) определите восстановитель	в) определите процесс восстановления
(2 балла) 9. Неметаллические свойства слабее выражены у:		
а) бор – азот	б) кремний – углерод	
(3 балла)10. Решите задачу		
Определить массу оксида кальция, полученного при окислении 40 г кальция		

Решение задания № 8

Уравнение реакции:	
Электронный баланс:	

Решение задания № 9

[illegible]

Решение задания № 10

[illegible]

Баллы	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Оценка	2							3			4			5	
Баллов:								Оценка:							

ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ (8 класс)

Дата _____ Вариант 1 Фамилия, имя учащегося _____

Даны вещества: цинк, оксид магния, оксид углерода (4), хлороводородная кислота, гидроксид кальция, хлорид бария, водород, вода.

1. Записать уравнения реакций взаимодействия их с серной кислотой:

№	Уравнение реакции, комментарий	Баллы
1	Zn +	1
2	MgO +	1
3	CO ₂ +	1
4	HCl +	1
5	Ca(OH) ₂ +	1
6	BaCl ₂ +	1
7	H ₂ +	1
8	H ₂ O +	1

2. Определить массу осадка, если в реакцию вступило 9,8 г исходного вещества:

															3 балла
--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	---------

3. Сколько структурных частиц содержит этот осадок?

[illegible]

4. У какого элемента (бор – азот) сильнее выражены неметаллические свойства и почему?

[illegible]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
Оценка 2								Оценка 3			Оценка 4			Оценка 5	
Баллов:								Оценки:							