КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ОП ХИМИИ (8 класс) 2 полугодие

Тема: ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Часть 1

Тестовые задания с выбором одного правильного ответа

1.	Выберите ряд, в котором представлены формулы веществ четырёх различных классов неорганических соединений.			
1)	SO ₃ , K ₂ CO ₃ , HCl, CuO	3) Na ₃ PO ₄ , Li ₂ O, KOH, HNO ₃		
2)	Ca(OH) ₂ , N ₂ O, CaCl ₂ , Fe ₂ O ₃	4) CO ₂ , CaO, BaCO ₃ , H ₂ SO ₄		
2.	Выберите формулы пары веществ, в которой первый оксид – кислотный, а второй – основный			
1)	N ₂ O ₃ , K ₂ O 2) CuO, SO ₃	3) Fe ₂ O ₃ , BaO	4) CO, CaO	
3.	Выберите формулу вещества, не относящегося к гидроксидам			
	1) K ₂ CO ₃ 2) H ₂ CO ₃	3) H ₂ SO ₄	4) KOH	
4.	Выберите формулу гидроксида, разлагающегося при нагревании			
	1) CaCO ₃ 2) Ba(OH) ₂	3) H₃PO₄	4) Fe(OH)₂	
5.	Оксид кальция взаимодействует с веществом, формула которого			
	1) MgO 2) CuSO ₄	3) CO ₂ 4) NaC	DH	
6.	Выберите формулу кислоты, которую нельзя получить взаимодействием соответствующего оксида с водой.			
	1) H ₂ SiO ₃ 2) H ₂ CO ₃	3) H ₂ SO ₄	4) H ₃ PO ₄	
7.	Реакция обмена возможна между веществами, формулы которых: 1) NaOH и KCl 2) HNO $_3$ и CO $_2$ 3) K $_2$ O и H $_3$ PO $_4$ 4) Ca(OH) $_2$ и NaCl			
8.	В генетическом ряду Cu \rightarrow X \rightarrow CuCl $_2$ веществом X является			
	1) Гидроксид меди (II)	3) оксид меди (I)	3) оксид меди (I)	
	2) Оксид меди (II)	4) сульфат меди (II)		
9.	В одну стадию можно осуществить превращение			
	1) $SiO_2 \rightarrow H_2SiO_3$ 2) N	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3$ 3) Si \rightarrow	\rightarrow H ₂ SiO ₃ \rightarrow Si	
10.	Верны ли утверждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории? А. В лаборатории запрещается пробовать вещества на вкус.			
	Б. При нагревании жидкостей в пробирке следует направлять её отверстие в сторону от себя и соседей.			
	1) верно только А	3) оба утверждения верны		
	2) верно только Б	4) оба утверждения невернь	I	
	Часть 2			
	Тестовое задание с выбором двух правильных ответов			
	11. Качественный состав сульфата аммония (NH $_4$) $_2$ SO $_4$ можно установить с помощью			
	реактивов формулы кото	uPIX.		

1) H₂O 2) KOH 3) H₂ 4) BaCl₂ 5) NaCl

Тестовое задание на соответствие

12. Установите соответствие между названием вещества и формулой реагента, с которым это вещество может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	
1) H ₂ SO ₄	
2) Hg	
3) Mg	
4) KCI	
5) H₂O	
	2) Hg 3) Mg 4) KCl

Задание с развёрнутым ответом

13. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения: FeO \rightarrow FeCl₂ \rightarrow Fe(OH)₂ \rightarrow FeSO₄ \rightarrow Fe.

Укажите названия веществ и тип каждой реакции.