

1. Вещество, формула которого Fe_2O_3 , имеет название			
а	оксид железа (II)	в	оксид железа (III)
б	гидроксид железа (II)	г	гидроксид железа (III)
2. Вещество, формула которого K_2SO_4 , относится к классу неорганических соединений			
а	кислородосодержащая кислота	в	амфотерный гидроксид
б	щелочь	г	соль
3. Продукт реакции оксида лития с кислородом			
а	кислотный оксид	в	кислота
б	основный оксид	г	основание
4. Какой из перечисленных оксидов реагирует с серной кислотой?			
а	CO	в	CuO
б	SiO_2	г	Cl_2O_7
5. И гидроксид натрия, и соляная кислота способны реагировать с			
а	H_2SO_4	в	Ca(OH)_2
б	Al(OH)_3	г	H_2CO_3
6. В результате взаимодействия гидроксида натрия с азотной кислотой в водном растворе образуются			
а	$\text{NaNO}_3 + \text{H}_2$	в	$\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
б	$\text{Na}_2\text{O} + \text{NO}_2 + \text{H}_2$	г	$\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_4\text{NO}_3$
7. Укажите вещества X, Y, Z в той последовательности, в какой они образуются согласно схеме:			
$\begin{array}{ccccccc} & \text{O}_2 & \text{H}_2\text{O} & \text{CaO} & & & \\ \text{S} & \rightarrow & \text{X} & \rightarrow & \text{Y} & \rightarrow & \text{Z} \end{array}$			
а	$\text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4$	в	$\text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{CaSO}_3$
б	$\text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_2$	г	$\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{CaSO}_3$
8. В цепочке превращений $\text{P} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ реагентами являются			
а	кислород, вода, хлорид кальция	в	кислород, серная кислота, карбонат кальция
б	кислород, вода, сульфат кальция	г	вода, серная кислота, гидроксид кальция
9. Недостающими веществами в схеме реакции $\text{CaCO}_3 + ? = ? + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ являются			
а	хлороводород и хлорат кальция	в	хлор и хлорат кальция
б	хлороводород и хлорид кальция	г	хлор и хлорид кальция
10. Выберите реакции, приводящие к образованию диоксида серы			
а	$\text{Na}_2\text{S} + \text{HNO}_3(\text{конц}) =$	в	$\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{конц}) =$
б	$\text{FeS} + \text{HCl}(\text{конц}) =$	г	$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{разб}) =$
		д	$\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl}$

11. С каким веществом должен прореагировать хлорид кальция в водном растворе, чтобы образовался ортофосфат кальция?			
а	H_3PO_4	в	$Ba_3(PO_4)_2$
б	Na_3PO_4	г	$CaHPO_4$
12. Окраска фиолетового раствора лакмуса при пропускании через него аммиака изменится на			
а	красную	в	оранжевую
б	синюю	г	желтую
13. Какова масса твердого вещества, образовавшегося при разложении 0,1 моль нитрата калия?			
а	3,9 г	в	9,4 г
б	8,5 г	г	4,7 г
14. При прокаливании смеси, содержащей равные количества сульфата и карбоната металла (II), масса смеси уменьшилась на 44 г. Какова масса сульфата, если содержание металла в исходной смеси солей 34%			
а	136 г	в	72 г
б	100 г	г	120 г

Бланк для ответов

№ задания	1	2	3	4	5	6	7
ответ							
№ задания	8	9	10	11	12	13	14
ответ							