ПЕРВЫЙ МОСКОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМ. И. М. СЕЧЕНОВА

ПРИМЕРНЫЙ ВАРИАНТ БИЛЕТА ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ ПО ХИМИИ ДЛЯ ПОСТУПАЮЩИХ В 10-Й КЛАСС СПЕЦИАЛИЗИРОВАННЫХ ШКОЛ

Тест состоит из восьми заданий. На его выполнение отводится 30 минут. К вопросам 1—7 даны четыре варианта ответа, из которых только один вариант верен. В листе ответа под номером задания укажите выбранный Вами ответ. Задание 8 является расчетной задачей. Вы приводите решение задачи в листе опроса после ответов на задания 1—7.

	-	•		на задания 1—7.
1.	Какое соеди а) LiH,	нение образо б) CaF ₂ ,		с различной электронной конфигурацией: г) Na_2O
2.	B каком наборе указаны только соли: a) Ca_3N_2 , Cu_2S , CaH_2 б) KF, Cr_2S_3 , FB) Mg_3P_2 , $NaCl$, Al_2S_3 г) CaC_2 , Ag_2S ,		б) KF, Cr ₂ S ₃	, PbI ₂ S, AlN
3.	доля будет н	наибольшей:	рили в 100 г в в) FeSO ₄	оды. В растворе какого соединения его массовая г) AgNO ₃
4.	В полном ионном уравнении какой реакции сумма коэффициентов равна 14: а) $Mg(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow$ б) $Al(OH)_3 + HNO_3 \rightarrow$ в) $Ba(OH)_2 + Fe_2(SO_4)_3 \rightarrow$ г). $Cr(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow$			
	В какой окислительно-восстановительной реакции окислитель принимает 3 электрона, а восстановитель отдает 2 электрона: а) $Fe + HNO_{3 \text{ (разб)}} \rightarrow \qquad \qquad 6) Zn + N_2 \rightarrow \qquad \qquad \\ B) Na + O_2 \rightarrow \qquad \qquad \Gamma) Cu + H_2SO_{4 \text{ (конц)}} \rightarrow \qquad \qquad \\ M3 \text{ какого оксида нельзя получить металл восстановлением водородом:} $ а) Fe_3O_4			
7.	,		,	г хлороводородная кислота:
8.				и 2,89 г смеси нитратов калия и меди (II), были азотной кислоты. Не поглотилось 112 мл газа (н. у.).

Определить массовую долю азотной кислоты в конечном растворе.