Промежуточная аттестация по химии в 8 классе
Вариант 1

Часть 1
*Внимательно прочитайте каждое задание (**А1 – А7**), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный*
А1. К неметаллам относится:
1) 2,8,2; 2) 2,8,3; 3) 2,8,8,2; 4) 2,8,7
А2. К химическим явлениям относится:
1) плавление парафина; 2) дробление горной породы;
3) скисание молока; 4) замерзание воды
А3. С соляной кислотой реагируют каждое из пары веществ:
1) медь, гидроксид меди (2); 2) натрий, гидроксида натрия;
3) серная кислота, оксид серы (4); 4) вода, гидроксид калия
А4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между серной кислотой и оксидом калия равна: 1) 4; 2) 5; 3) 6; 4) 8
А5. Верны ли следующие суждения:
А. Лакмус в растворе кислоты краснеет
Б. Кислород собирают вытеснением воздуха, держа пробирку вверх дном
1) верно только А; 2) верно только Б; 3) верны оба суждения; 4) оба суждения неверны.
А6. Масса соли, находящейся в растворе массой 300 г.с массовой долей растворённого вещества 50%, равна: 1) 6 г.; 2) 160 г.; 3) 150 г.; 4) 600 г.
А7. Масса гидроксида натрия, вступившего в реакцию с 2 моль серной кислоты равна:
1) 1,6 г.; 2) 80 г.; 3) 120 г.; 4) 160 г.

Часть 2
*Ответом к заданию **В1** является последовательность цифр, которая соответствует номерам правильных ответов.*
В1. Выберите реакции замещения из данных уравнений реакций:
1) $K_2S + H_2SO_4 = H_2S + K_2SO_4$; 2) $Zn + FeCl_2 = ZnCl_2 + Fe$;
3) $2NH_3 = 3H_2 + N_2$; 4) $H_2 + Ca = CaH_2$
5) $H_2SO_4 + Ca = CaSO_4 + H_2$;

*В задании **В2** на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов.*
В2. Установите соответствие между уравнениями реакций и ошибками в их написании.

Уравнения реакций	Ошибки
А) $CaO + 2HSO_4 = CaSO_4 + H_2O$	1) в 1 формуле и расстановке коэффициентов
Б) $HCl + NaOH = NaCl + H_2O$	2) в 2 формулах и расстановке коэффициентов
В) $HPO_4 + AlOH = AlPO_4 + H_2O$	3) в расстановке коэффициентов
	4) ошибок нет

А	Б	В

Часть 3
С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

$$P \longrightarrow P_2O_5 \longrightarrow H_3PO_4 \longrightarrow Na_3PO_4$$