

Вариант №1

Тест состоит из частей А. На его выполнение отводится 180 минут. Задания рекомендуется выполнять по порядку, не пропуская ни одного, даже самого легкого. Если задание не удастся выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям.

Задания А

К каждому заданию А даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный, по Вашему мнению, ответ. В бланке ответов под номером задания поставьте крестик (x) в клеточке, номер которой равен номеру выбранного Вами ответа.

A1	Название элемента Э в соединении $\text{Э}_2\text{S}_3$ (массовая доля серы равна 48%) - это	1)алюминий	2)скандий	3)бор	4)хром
A2	Средняя относительная молекулярная масса смеси 0,5 моль NO и 0,5 моль NO_2 равна	1)38	2)57	3)23	4)44
A3	Оксид Cl_2O_7 образует соль	1) NaClO	2) NaClO_3	3) NaClO_4	4) NaClO_2
A4	В уравнении реакции $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{HSO}_4)_3 + \dots$ коэффициент перед формулой кислоты равен	1)2	2)6	3)1	4)3
A5	Порция кислорода массой 38,4 г занимает объём (в литрах н.у.)	1)53,76	2)45,6	3)80,64	4)26,88
A6	Масса (в граммах) олова, в которой содержится столько же атомов, сколько их содержится 6,72 г железа, равна:	1)36,62	2)28,32	3)14,28	4)34,8
A7	Наибольшую степень окисления марганец проявляет в соединении:	1) K_2MnO_4	2) MnCl_2	3) KMnO_4	4) MnO_2
A8	Лакмус окрашивает в синий цвет раствор только первой соли для набора	1)нитрат бария, ацетат натрия	2)сульфид калия, сульфат калия	3)карбонат калия, метасиликат калия	4)хлорид меди (II), ортофосфат натрия
A9	Хлор очищают от примесей хлороводорода и воды последовательным пропусканием через	1)воду и концентрированную серную кислоту	2)раствор бромида калия и концентрированную азотную кислоту	3)раствор иодида натрия и концентрированную серную кислоту	4)раствор щелочи и твердый гидроксид кальция
A10	Качественно, присутствие CuSO_4 в растворе, содержащем $\text{CuSO}_4 + \text{ZnSO}_4$ можно обнаружить:	1)реакцией с металлическим железом	2)добавлением в раствор $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	3)продуванием через раствор H_2S	4)реакцией с металлической медью