Вариант №3

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 удается 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 (х) в клеточке, номер которой равен номеру выбранного Вами ответа.

|  |  |
| --- | --- |
| **A1** | **Название металла, оксид МО которого имеет массовую долю кислорода 40%, - это****1)**титан **2)**кальций **3)**магний **4)**медь |
| **A2** | **Средняя относительная молекулярная масса смеси 0,5 моль H2S и 0,5 моль SO3 равна****1)**23 **2)**44 **3)**57 **4)**38 |
| **A3** | **Оксид азота (III) образует соединение****1)**(CuOH)NO3 **2)**HNO3 **3)**Ca(NO3)2 **4)**KNO2 |
| **A4** | **В уравнении реакции Al2O3 + H2SO4 → Кислая соль + ...****коэффициент перед формулой кислоты равен****1)**2 **2)**3 **3)**6 **4)**1 |
| **A5** | **Порция оксида серы (IV) массой 22,4 г занимает объём (в литрах н.у.)****1)**9,8 **2)**11,2 **3)**7,84 **4)**64 |
| **A6** | **Масса (в граммах) серы, в которой содержится столько же атомов, сколько их содержится в 54 г****серебра, равна:****1)**64 **2)**16 **3)**32 **4)**48 |
| **A7** | **Степень окисления +6 проявляют элементы в соединениях:****1)**H2SeO4 и Na3[Cr(OH) **2)**Na2SO3 и SF6 **3)**K3PO4 и SO3 **4)**Na2Cr2O7 и H2SO46] |
| **A8** | **Фенолфталеин окрашивает раствор первой соли в малиновый цвет и остается бесцветным в****растворе второй соли для набора****1)**карбонат натрия, **2)**ортофосфат калия, **3)**хлорид бария, хлорид**4)**сульфид калия, метасиликат натрия дигидроортофосфат рубидия ацетат натриякалия |
| **A9** | **Иодная вода обесцвечивается всеми веществами набора****1)**хлор, бромид калия **2)**бромоводород, **3)**ацетилен, диоксид **4)**сероводород,диоксид серы углерода кальций |
| **A10** | **Качественно, присутствие Cu(NO3)2 в растворе, содержащем Cu(NO3)2 + KNO3 можно****обнаружить:****1)**добавлением в **2)**добавлением в **3)**добавлением в **4)**реакцией с раствор HCH=O раствор NH4OH раствор Na2CO3 металлическимцинком |