

Констатирующая контрольная работа за 1 триместр

8 класс

«Вещества и химические реакции» (Медицинский класс)

ДЕМОВЕРСИЯ

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа (по 1 баллу)

A1. Относительная атомная масса теллура равна:

- а) 127 б) 120 в) 128 г) 138

A2. К простым веществам относится каждое из двух веществ, формулы которого:

- а) O_2 и P_4 в) HCl и Al
б) NO и Ca г) NO_2 и P_2O_3

A3. Только сложные вещества перечислены в ряду

- а) сахар, водяной пар, азот
б) лёд, воздух, вода
в) сажа, алмаз, уголь
г) вода, углеводород, сероводород

A4. Из перечисленных формул выберите одну, обозначающую вещество, молекула которого состоит из атомов трех химических элементов.

- а) BaO_2 б) $FeCl_3$ в) $(CuOH)_2CO_3$ г) C_2H_5OH

A5. Массовая доля кислорода в молекуле $HClO_4$ равна:

- а) 63,3% б) 0,63% в) 64% г) 63,4%

A6. Формулы веществ, молекулы которых имеют разное число атомов, но одинаковый качественный состав:

- а) NO и NO_2 в) CH_4 и CS_2
б) SO_2 и CO_2 г) K_2O и BaO_2

A7. Сумма коэффициентов в уравнении химической реакции



- а) 2 б) 4 в) 7 г) 6

A8. Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

А. Спиртовку не следует тушить с помощью воды

Б. Перед работой с пробиркой надо мыть руки.

- а) верно только А в) верны оба суждения
б) верно только Б г) оба суждения неверны

Часть В. Тестовые задания с выбором нескольких правильных ответов (В1) и на соответствие (В2). (по 2 балла)

В1. Выберите утверждения, в которых о кислороде говорится как о простом веществе:

- а) В состав воды входит кислород
- б) При разложении воды образуются кислород и водород
- в) Наибольшее содержание кислорода отмечается в земной коре
- г) Кислород плохо растворим в воде
- д) В состав минералов земной коры входит кислород
- е) При разряде молнии из кислорода образуется озон

В2. Установите соответствие между смесью веществ и ее типом:

Пример смеси	Тип смеси
1) Нефть	А) гетерогенная
2) Речная вода	Б) гомогенная
3) Кока-кола	
4) Бензин с водой	
5) Почва	

Часть С. Задания с развернутым ответом. (по 3 балла)

С1. Из формул молекул, приведенных ниже, выберите ту, в которой содержание кислорода наибольшее. Ответ подтвердите расчетами и укажите с точностью до сотых.

- 1) Al_2O_3 , 2) $\text{Al}(\text{OH})_3$, 3) $\text{NaAl}(\text{OH})_4$

С2. Расставьте коэффициенты в схеме химической реакции:



С3. Решите задачу.

Рассчитайте массу и число молекул 3 литров газа, формула которого NO_2 , (н.у.).

Критерии оценивания:

5 – 19-21 баллов

4 – 15-18 баллов

3 – 10 -14 баллов

2 – 0-9 баллов