### Ответы: ВПР по химии 8 класс

1

1.1. 2

1.2. В правильном ответе для рис. 1 и рис. 3 должны быть приведены примеры веществ с указанием их названий и формул, например:  
для рис. 1: вода H2O;  
для рис. 3: хлорид натрия NaCl.  
Для рис. 2 должны быть указаны название и формула индивидуального химического вещества: азот N2.  
Для рис. 1 и 3 могут быть приведены другие примеры веществ и соответствующие им формулы.  
*При оценивании в качестве правильного ответа принимается название вещества с соответствующей формулой; указание только названия или*т*олько формулы вещества не засчитывается в качестве правильного ответа.*

2

2.1 Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) указание рисунка: 2;  
2)объяснение выбора, например: потому что во время пожара образуются новые химические вещества.  
(Может быть дано иное объяснение выбора рисунка.)

2.2. В правильном ответе должен быть указан признак протекания химической реакции из п. 2.1, например: выделяются газы.  
Может быть указан иной признак.

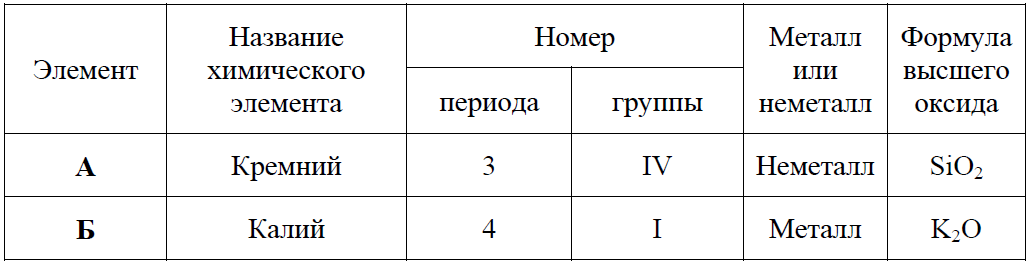
3

3.1. М(N2) = 28 г/моль; М(H2S) = 34 г/моль; М(CO2) = 44 г/моль

3.2. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1)  указание газа: углекислый газ (3);  
2) объяснение выбора, например: согласно закону Авогадро, в равных объёмах газов, взятых при одинаковых температуре и давлении, содержится равное число молекул; поскольку М(СО2) > M(N2) и М(CO2) > M(H2S), то максимальную массу будет иметь колба с углекислым газом CO2.  
(Объяснение может быть сформулировано иначе.)

4

Правильный ответ должен содержать заполненную таблицу:



5

5.1. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
m(жиров) = 50 г × 0,074 = 3,7 г

5.2. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
α = 3,7 г / 90 г = 0,041 (или 4,1%)

6

6.1. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) формулы простых веществ: калий – K; водород – Н2;  
2) формулы сложных веществ: вода – H2O; гидроксид калия – KOH; карбонат кальция  
– CaCO3; оксид кальция – СаO; углекислый газ – СО2

6.2. калий ИЛИ K

6.3. оксид кальция CaO – основный оксид ИЛИ углекислый газ (оксид углерода(IV)) CO2 – кислотный оксид

6.4. Вещества, состоящие из атомов трёх элементов, – гидроксид калия и карбонат кальция.  
Если выбран гидроксид калия, то  
ω(O в КОH) = 16 / (39 + 16 + 1) = 0,286 (или 28,6%).  
Если выбран карбонат кальция, то  
ω(O в СaСO3) = (3×16) / (40 + 12 + 3×16) = 0,480 (или 48,0%).

6.5. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
масса оксида кальция: m(CaO) = 0,25 моль × 56 г/моль = 14 г

7

Уравнения реакций:  
(1) 2Fe + 3Сl2 = 2FeCl3;  
(2) Na2SO3 + H2SO4 = Na2SO4 + SO2 + H2O

7.2. В правильном ответе должна быть выбрана реакция, указан её тип и приведено объяснение, например:  
реакция (1) – реакция соединения (из двух веществ получается одно вещество),  
ИЛИ  
реакция (2) – реакция обмена (два сложных вещества (сульфит натрия и серная кислота) обмениваются своими составными частями (ионами), в результате чего образуются два других сложных вещества – сульфат натрия и сернистая кислота;  
последняя, будучи соединением неустойчивым, разлагается на воду и оксид серы(IV))

7.3. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) номер рисунка: рис. 1;  
2)расположение приёмника оксида серы(IV): вниз дном;  
3)объяснение, например: оксид серы(IV) не может быть собран в приборе на рис. 2,  
так как, будучи тяжелее воздуха, он покинет пробирку (станет вытекать из неё).  
(Может быть дано иное объяснение.)

8

2145

9

12