### Ответы: ВПР по химии 8 класс

   1

1.1. 1

1.2. В правильном ответе для рис. 2 и 3 должны быть приведены примеры веществ с указанием их названий и формул, например:  
для рис. 2: карбонат кальция CaCO3;  
для рис. 3: магния сульфат MgSO4.  
Для рис. 1 должны быть указаны название и формула индивидуального химического вещества: оксид кальция СаО.  
Для рис. 2 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 процесса, в ходе которого протекает химическая реакция: 2;  
2)объяснение выбора, например: потому что при горении спиртовки образуются новые химические вещества.  
(Может быть дано иное объяснение выбора процесса.)

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

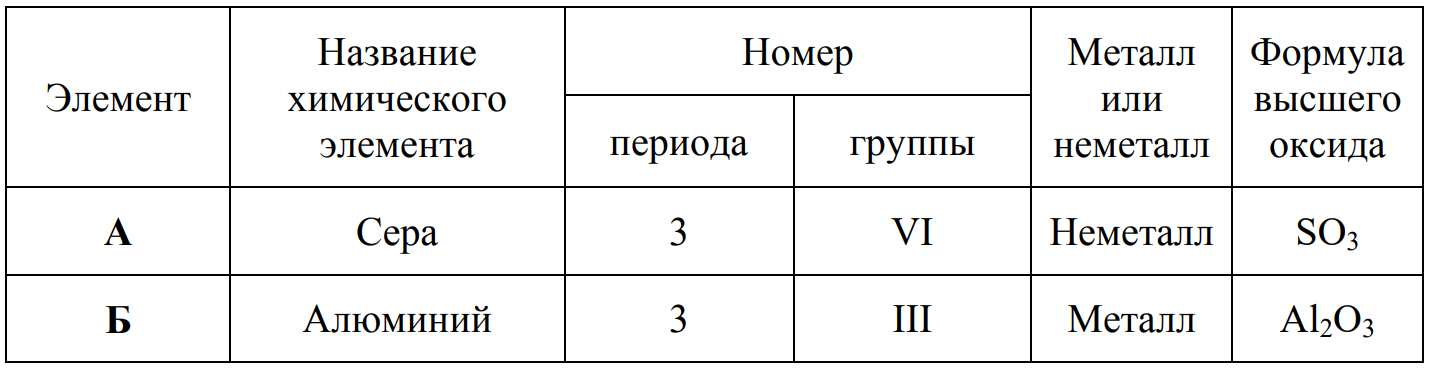
   3

3.1. M(O3) = 48 г/моль; M(Ne) = 20 г/моль; M(NH3) = 17 г/моль

3.2. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) указание газа:   
(Объяснение может быть сформозон (1);  
2) объяснение выбора, например: озон тяжелее воздуха, потому что М(O3) > Мср(воздух).улировано иначе.)

   4

Правильный ответ должен содержать заполненную таблицу:



   5

5.1. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
m(углеводов) = 50 г × 0,785 = 39,25 г

5.2. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
α = 39,25 г / 400 г = 0,098 (или 9,8%)

   6

6.1. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) формулы простых веществ: магний – Mg; кислород – O2;  
2) формулы сложных веществ: вода – H2O; оксид магния – MgO; сульфит натрия – Na2SO3; хлороводород – HCl; хлорид натрия – NaCl; оксид серы(IV) – SO2

6.2. кислород ИЛИ О2

6.3. оксид магния MgO – основный оксид ИЛИ оксид серы(IV) SO2 – кислотный оксид

6.4. Вещество, состоящее из атомов трёх элементов, – сульфит натрия. ω(O в Na2SO3) = (3×16) / (2×23 + 32 + 3×16) = 0,381 (или 38,1%).

6.5. Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:  
m(MgO) = 0,15 моль × 40 г/моль = 6 г

   7

7.1. Уравнения реакций:  
(1) 2Fe + 3Cl2 = 2FeCl3;  
(2) Ca(ОН)2 + Na2CO3 = CaCO3 + 2NaОН

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 (гидроксид кальция и карбонат натрия) обмениваются своими составными частями (ионами), в результате чего образуются два других сложных вещества – карбонат кальция и гидроксид натрия)

7.3. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:  
1) номер рисунка: рис. 2;  
2) метод: действие магнитом;  
3)объяснение, например: прибор, изображённый на рис. 1, используется для отделения примесей, нерастворимых в жидкости; поскольку и железные опилки, и порошок карбоната кальция представляют собой твёрдые вещества, они не могут быть разделены с помощью этого прибора.  
(Может быть дано иное объяснение.)

   8

3521

   9

14