

**Демонстрационный вариант по химии 8 класс
для проведения промежуточной аттестации в ЕГЭ
в МБОУ СОШ №4 г.Ливны в 2018-2019 учебном году
Часть 1**

1. Из ряда веществ выбрать простое

- 1) HCl; 2) CO₂; 3) FeCl₂; 4) H₂.

16.

2. У бария на внешнем энергетическом уровне находится

- 1) 1 электрон; 2) 2 электрона; 3) 3 электрона; 4) 4 электрона.

16.

3. В молекуле углекислого газа химическая связь

- 1) ковалентная неполярная; 3) ковалентная полярная;
2) ионная; 4) металлическая.

16.

4. Чему равна масса 2 моль оксида серы (VI)

- 1) 80 г; 2) 160 г; 3) 200 г; 4) 250 г.

16.

5. Степень окисления +1 азот проявляет в соединении

- 1) NH₃; 2) N₂O; 3) NO₂; 4) N₂O₅.

16.

6. Кислотой является вещество

- 1) CuOH; 2) Na₂O; 3) H₂SO₄; 4) NaCl.

16.

7. Солью является вещество

- 1) P₂O₅; 2) CaSO₄; 3) Cu(OH)₂; 4) N₂O₃.

16.

8. Из ряда явлений выбрать физическое

- 1) горение лампы; 3) ржавление железа;
2) горение газа; 4) прокисание молока.

16.

9. Если к 120г соли прилить 180г воды, то концентрация раствора будет

- 1) 5%; 2) 10%; 3) 25%; 4) 40%.

16.

10. Сумма коэффициентов в уравнении $P + O_2 \rightarrow P_2O_3$

- 1) 4; 2) 7; 3) 8; 4) 11.

16.

11. Установить соответствие.

- 1) оксид железа(II), 6) сернистая кислота,

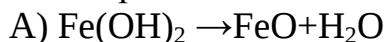
- | | | |
|------------------------------|------------------------|-----------------------------|
| A) H_2SO_3 | 2) оксид железа (III), | 7) фосфорная кислота, |
| B) HF | 3) оксид серы (IV), | 8) фтороводородная кислота. |
| B) Na_2SiO_3 | 4) карбонат натрия, | |
| Г) Fe_2O_3 | 5) силикат натрия, | |

4б.

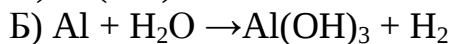
12. Установить соответствие между схемой реакции и ее типом

Схема реакции:

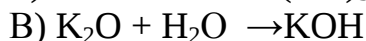
Тип реакции:



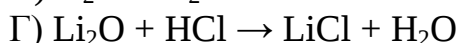
1) соединения;



2) разложения;



3) замещения;



4) обмена.

4б.

часть 2

При выполнении заданий 13—15 требуется записать полное решение и ответ

13. Какую информацию несёт формула вещества N_2O_5 . Какие расчеты можно произвести.

6б.

14. Записать уравнения по схеме, указать тип реакции, назвать вещества, реакцию 3 рассмотреть в ионном виде. $\text{C} \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaCl}_2$

8б.

15. Найти массу хлорида калия, полученного взаимодействием 28 г гидроксида калия с соляной кислотой.

4б.

Шкала перевода суммарного балла за выполнение итоговой работы в отметку по пятибалльной шкале:

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Суммарный балл	0-9	10-22	23-29	30-36