

ДИФФЕРЕНЦИРОВАННЫЕ ЗАДАНИЯ ПО ХИМИИ. 8 КЛАСС
ТЕМА: «РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ВЕЩЕСТВ С
КИСЛОРОДОМ»

Дописать уравнения реакций, расставить коэффициенты.

Задания с минимальным уровнем сложности

1. $C + O_2 = CO_2$
2. $2Mg + O_2 = 2MgO$
3. $4Na + O_2 = 2Na_2O$
4. $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O$
5. $SiH_4 + 2O_2 = SiO_2 + 2H_2O$

Задания базового уровня

1. $4K + O_2 = 2K_2O$
2. $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$
3. $C_2H_4 + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O$
4. $Si + O_2 = SiO_2$
5. $C_3H_8 + 5O_2 = 3CO_2 + 4H_2O$

Задания повышенного уровня сложности

1. $4Ag + O_2 = 2Ag_2O$
2. $4B + 3O_2 = 2B_2O_3$
3. $2C_4H_{10} + 13O_2 = 8CO_2 + 10H_2O$
4. $2NH_3 + 3O_2 = N_2O_3 + 3H_2O$
5. $H_2S + O_2 = H_2O + SO$

Обоснование дифференциации заданий:

1 уровень сложности –

- Указаны валентности элементов (р. С простыми веществами)
- Указаны продукты реакций (р. Со сложными веществами)

2 уровень сложности –

• Валентность элементов учащиеся определяют сами по таблице элементов Д.И.Менделеева

- Учащиеся сами определяют продукты горения сложных веществ

3 уровень сложности-

• Учащимся предложены элементы побочных подгрупп периодической системы элементов

• В реакциях горения сложных веществ необходимо самим определить продукты горения и перейти от дробных коэффициентов к целым числам.

***КРАСНЫМ ЦВЕТОМ ВЫДЕЛЕНА ЭЛЕМЕНТЫ ЗАДАНИЙ,
КОТОРЫЕ ДОЛЖНЫ БЫТЬ ВЫПОЛНЕНЫ УЧАЩИМИСЯ***