

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина, Кряукина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина;

Вариант 2: Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова, Назмеева, Найденкова, Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.

2. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** по окончанию практического занятия по расписанию.

Практическое занятие.**Решение задач по теме «Неметаллы подгруппы углерода»**

Вариант 1	Вариант 2
№1. В 1060 г 2%-ного раствора карбоната натрия растворили 14,3 г кристаллической соды $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$. Какой стала массовая доля соли в полученном растворе?	№1. В 530 г 2%-ного раствора карбоната натрия растворили 7,15 г кристаллической соды $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$. Какой стала массовая доля соли в полученном растворе?
№2. При сжигании 8 г угля было получено 10,64 л (н.у.) углекислого газа, что составляет 95% от теоретически возможного. Вычислите массовую долю примесей в угле.	№2. При сжигании 7 г угля было получено 10,08 л (н.у.) углекислого газа, что составляет 90% от теоретически возможного. Вычислите массовую долю примесей в угле.
№3 Напишите формулы следующих солей: карбоната меди (II), гидрокарбоната меди (II), гидрокарбоната меди (II). К какой группе солей относится каждая соль?	Напишите формулы следующих солей: карбоната цинка, гидрокарбоната цинка, гидрокарбоната цинка. К какой группе солей относится каждая соль?
№4. Осуществить превращения, выделенное уравнение записать в полной и сокращенной ионной форме:	
$\text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO}$	$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CuCO}_3$
№5. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнениях реакций:	
$\text{C} + \text{MgO} \rightarrow$ $\text{CuO} + \text{CO} \rightarrow$	$\text{CO}_2 + \text{Ca} \rightarrow$ $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow$