

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 окончании практического занятия по расписанию.

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

Вариант 1	Вариант 2
№1. Зная объемный состав воздуха (78 % об. N ₂ ; 21 % об. O ₂), найдите количество вещества каждого газа: азота и кислорода в 100 л воздуха при н.у.	№1. Зная объемный состав воздуха (78 % об. N ₂ ; 21 % об. O ₂), найдите количество вещества каждого газа: азота и кислорода в 200 л воздуха при н.у.
№2. При сжигании 35 г фосфора было получено 71 г оксида фосфора (V). Вычислите массовую долю примесей в фосфоре.	№2. При сжигании 150 г фосфора было получено 284 г оксида фосфора (V). Вычислите массовую долю примесей в фосфоре.
№3. Как влияет повышение давления на смещение химического равновесия реакции: 3O ₂ + 4NH ₃ ↔ 2N ₂ + 6 H ₂ O (г)	3 H ₂ + N ₂ ↔ 2NH ₃
№4. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнениях реакций: Cu + HNO ₃ (разб.) → Cu(NO ₃) ₂ + NO + H ₂ O PbO + NH ₃ → Pb + N ₂ + H ₂ O	KClO ₃ + P → KCl + P ₂ O ₅ NO ₂ + O ₂ + H ₂ O → HNO ₃
№5. Осуществить превращения:	
P ₂ O ₅ → H ₃ PO ₄ → K ₃ PO ₄ → Cu ₃ (PO ₄) ₂	P → Ca ₃ P ₂ → PH ₃ → PH ₄ Br