

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина, Крюкина, 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 «Металлы главных подгрупп»**

№1. Рассчитайте объем водорода (н. у.), который выделится при действии избытка воды на 34 г сплава, содержащего 54% натрия и 46 % калия.	№1. Рассчитайте объем водорода (н. у.), который выделится при действии избытка воды на 68 г сплава, содержащего 54% натрия и 46 % калия.
№2. Порцию натрия, содержащую $2,7 \cdot 10^{22}$ атомов, поместили в избыток воды. Рассчитайте массу образовавшегося гидроксида натрия.	№2. Порцию лития, содержащую $5,4 \cdot 10^{22}$ атомов, поместили в избыток воды. Рассчитайте массу образовавшегося гидроксида лития.
№3. Составьте уравнения реакций. В уравнениях реакций укажите степени окисления элементов и расставьте коэффициенты с помощью метода электронного баланса.	
а) кальция с хлором; б) кальция с водой.	а) натрия с серой; б) бария с водой.
№4. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:	
$\text{Ba} \rightarrow \text{BaO} \rightarrow \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4$	$\text{Na} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$
№5. Что такое жесткость воды и какие виды жесткости воды вам известны? Напишите два уравнения реакций, с помощью которых ее можно устранить.	