

Тема: **Щелочные металлы.**

- сформировать понятие о щелочных металлах;
- углубить и закрепить знания о металлах и их свойствах;
- закрепить умение работы с ПСХЭ.

Изучение материала

Просмотреть видео по ссылке:

<https://infourok.ru/videouroki/937>

Изучить §43.

Задание для закрепления материала.

1. **Решить задачи.** Какова масса сульфата натрия, образующегося при нейтрализации 12 г гидроксида натрия серной кислотой?
Сколько (г) серной кислоты потребуется для нейтрализации гидроксида калия массой 24 г?
2. **Осуществить превращение.**
Хлорид натрия → карбонат натрия → хлорид натрия → гидроксид натрия → натрий → сульфат натрия → хлорид натрия.
Калий → гидроксид калия → гидрокарбонат калия → карбонат калия → сульфат калия → хлорид калия → гидросульфат калия.

Домашнее задание.

1. Учить §43.
2. Выполнить упражнение 3 стр. 155.
3. Начертить схемы №12 и №13.