

Вопросы для самопроверки по теме «щелочные металлы».

- 1) Какое количество электронов содержат щелочные металлы на внешнем энергетическом уровне?
- 2) Основные степени(степень) окисления щелочных металлов в соединениях.
- 3) Закономерности изменения свойств щелочных металлов и их соединений. Как зависят от атомного радиуса активность простых веществ, основные свойства оксидов и гидроксидов, растворимость гидроксидов в воде?
- 4) С какими неметаллами могут реагировать щелочные металлы? Какие продукты образуются? Особенности свойств лития.
- 5) Отношение щелочных металлов к воде, кислотам-неокислителям, кислотам-окислителям (концентрированная серная кислота, азотная кислота)?
- 6) Оксиды щелочных металлов. Цвет соединений. С кем реагируют, и какие продукты образуются? Как получить оксид щелочного металла?
- 7) Гидроксиды щелочных металлов. Цвет соединений, растворимость в воде. Какого цвета их растворы? В какие химические реакции вступают?
- 8) Как из гидроксида рубидия получить гидрокарбонат рубидия?
- 9) Как из гидрокарбоната рубидия получить карбонат рубидия?
- 10) Соли щелочных металлов. Растворимость в воде. Какие соли щелочных металлов разлагаются при нагревании? Какие продукты при этом образуются?