

ЗАНЯТИЕ №14«ЩЕЛОЧНЫЕ И ЩЕЛОЧНОЗЕМЕЛЬНЫЕ МЕТАЛЛЫ»

1. Опишите физические и химические свойства щелочных и щелочноземельных металлов _____

2. Сравните реакционную способность кальция и магния с водой _____

3. Как изменяется температура плавления и реакционная способность щелочных металлов с увеличением их заряда ядра? _____

4. Составьте формулы оксида калия, пероксида калия, надпероксида калия, озонида калия и определите степени окисления химических элементов в этих соединениях _____

4. Составьте уравнения реакций оксида натрия, пероксида натрия, надпероксида натрия с водой и углекислым газом _____

5. Даны вещества: кальций, фосфор, азотная кислота, вода. Составьте четыре уравнения возможных химических реакций, не повторяя пары реагентов

6. Даны вещества: карбонат калия (раствор), гидрокарбонат калия (раствор), углекислый газ, хлорид магния (раствор), магний. Составьте четыре уравнения возможных химических реакций, не повторяя пары реагентов.

7. Даны вещества: кремний, соляная кислота, едкий натр, гидрокарбонат натрия. Составьте четыре уравнения возможных химических реакций, не повторяя пары реагентов.

8. Даны вещества: магний, азот, аммиак, разбавленная азотная кислота. Составьте четыре уравнения возможных химических реакций, не повторяя пары реагентов.

9. Даны вещества: нитрат натрия, фосфор, бром, гидроксид калия (раствор). Составьте четыре уравнения возможных химических реакций, не повторяя пары реагентов.