

*ПЕРОКСИДЫ ЩЕЛОЧНЫХ
МЕТАЛЛОВ* ПРЕДСТАВЛЯЮТ СОБОЙ ТВЕРДЫЕ
КРИСТАЛЛИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА РАЗЛИЧНОГО
ЦВЕТА: ПЕРОКСИД ЛИТИЯ-БЕЛОГО, **НАТРИЯ -
СЛАБО – ЖЕЛТОГО, КАЛИЯ – РОЗОВОГО.**



ИЗ ПЕРОКСИДОВ ЩЕЛОЧНЫХ
МЕТАЛЛОВ ПРАКТИЧЕСКОЕ ПРИМЕНЕНИЕ
ИМЕЕТ ПЕРЕКИСЬ НАТРИЯ. НА
ОКИСЛИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВАХ ОСНОВАНО
ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ЕЕ ДЛЯ ОТБЕЛКИ ШЕРСТИ,
СОЛОМЫ, ШЕЛКА И ДР. ПЕРЕКИСЬ НАТРИЯ
ВХОДИТ В СОСТАВ СТИРАЛЬНЫХ ПОРОШКОВ.



В УЗЛАХ ИОННЫХ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ РЕШЕТОК ПЕРОКСИДОВ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ M_2O_2 И НАДПЕРОКСИДОВ MO_2 НАХОДЯТСЯ ПЕРОКСИД-ИОНЫ O_2^{2-} И НАДПЕРОКСИД-ИОНЫ O_2^- ; ИЗВЕСТНЫ И ИОННЫЕ ОЗОНИДЫ СОСТАВА MO_3 . ВСЕ ЭТИ СОЕДИНЕНИЯ ЛЕГКО РАСПАДАЮТСЯ ПРИ НАГРЕВАНИИ С ВЫДЕЛЕНИЕМ КИСЛОРОДА, А ТАКЖЕ ПОДВЕРГАЮТСЯ ГИДРОЛИЗУ С ОБРАЗОВАНИЕМ ГИДРОКСИД-И ГИДРОПЕРОКСИД-ИОНОВ.



ПЕРОКСИД Н H_2O_2 - КРИСТАЛЛЫ; НЕУСТОЙЧИВ, ВЗРЫВАЕТСЯ ПРИ НАГРЕВАНИИ. ПРИ СУХОМ СПОСОБЕ СИНТЕЗА Н H_2O СПЛАВЛЯЮТ С ПЕРОКСИДОМ ЩЕЛОЧНОГО МЕТАЛЛА И ПОЛУЧАЮТ БЕСЦВЕТНОЕ. ПРИ СЖИГАНИИ ЩЕЛОЧНОЗЕМЕЛЬНЫХ МЕТАЛЛОВ ВСЕГДА ПОЛУЧАЮТСЯ ОКСИДЫ. ПЕРОКСИДЫ, ПОСКОЛЬКУ ОНИ ВООБЩЕ ОБРАЗУЮТСЯ, ГОРАЗДО МЕНЕЕ СТОЙКИ, ЧЕМ ПЕРОКСИДЫ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ.



КОНЕЦ

