

ОТБЕЛИВАТЕЛИ

Классификация

Пероксидные отбеливатели (например, персоль) проявляют свои свойства при 80--90 (С, вблизи температуры кипения воды. Пероксидные отбеливатели содержат пероксид водорода, пероксоболат или пероксокарбонат натрия, пероксосульфат калия, гидроперит (гидропероксид карбамида) (соединения, в молекулах или ионах которых присутствует пероксидный фрагмент из двух атомов кислорода, соединенных между собой: --O--O--. При нагревании в водной среде эти вещества выделяют атомный кислород [O], который окисляет и обесцвечивает загрязнения. Интересно, что кипячение с пероксидными отбеливателями обычно почти не портит красок рисунка хлопчатобумажной или льняной ткани.

Классификация

Хлорные отбеливатели типа *гипохлорита натрия, хлорамина, хлорной извести* действуют и на холоду.

Пользоваться этими дешевыми отбеливателями удобно и просто, они универсальны и могут применяться не только при стирке белья, но и для мытья раковин и унитазов, для дезинфекции и т. п. Однако у них имеются и существенные недостатки:

- * хлорные отбеливатели раздражают кожу рук;
- * сильно снижают прочность ткани;
- * если капля такого отбеливателя попадает на цветное белье, получаются ничем не удаляемые пятна самого неожиданного цвета (например, оранжевые на темно-синем фоне);
- * неотстиранные жировые загрязнения в хлорном отбеливателе могут приобрести ярко-желтый цвет.

Классификация

Серосодержащие отбеливатели (например, на основе *гидросульфита натрия*) при нагревании с водой выделяют сернистый газ. Они универсальны, могут применяться для обработки любых тканей. Однако против сернистого газа в водной среде не могут устоять текстильные красители, даже самые прочные. Поэтому лучше отказаться от серосодержащих отбеливателей при стирке полотенец с рисунком, скатертей с каймой и цветных носовых платков.

Отбеливатели

Наиболее распространенные:

 перборат натрия $\text{NaBO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

 перкарбонат натрия $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 1,5\text{H}_2\text{O}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$

- При использовании этих средств нужно хорошо проветривать помещение и не отбеливать сразу много белья
- Избегать длительного кипячения, так как образуются ядовитые газы – хлор Cl и оксид серы (IV) SO_2 (как продукт разложения гидросульфита натрия NaHSO_3).



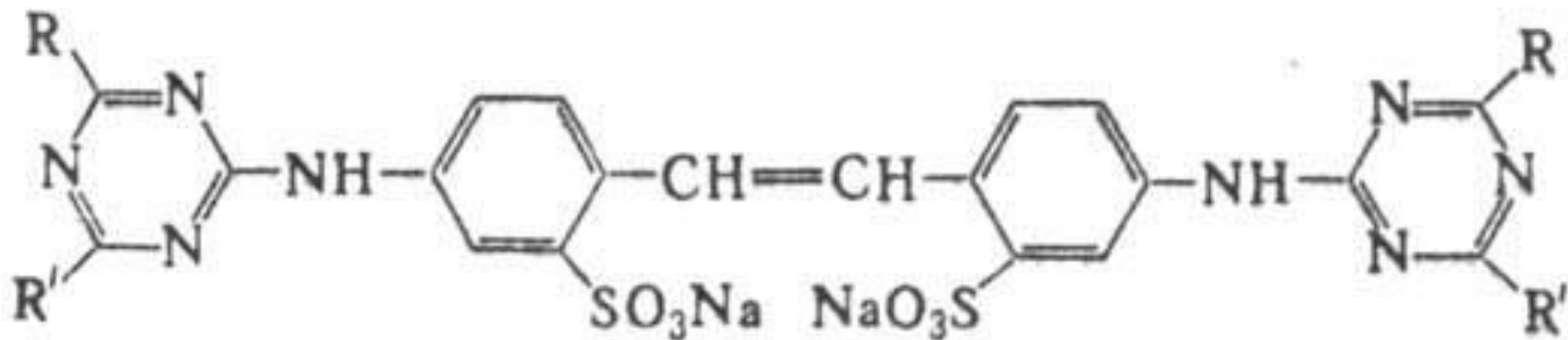


УДАЛЯЕТ ПЯТНА

Белизна

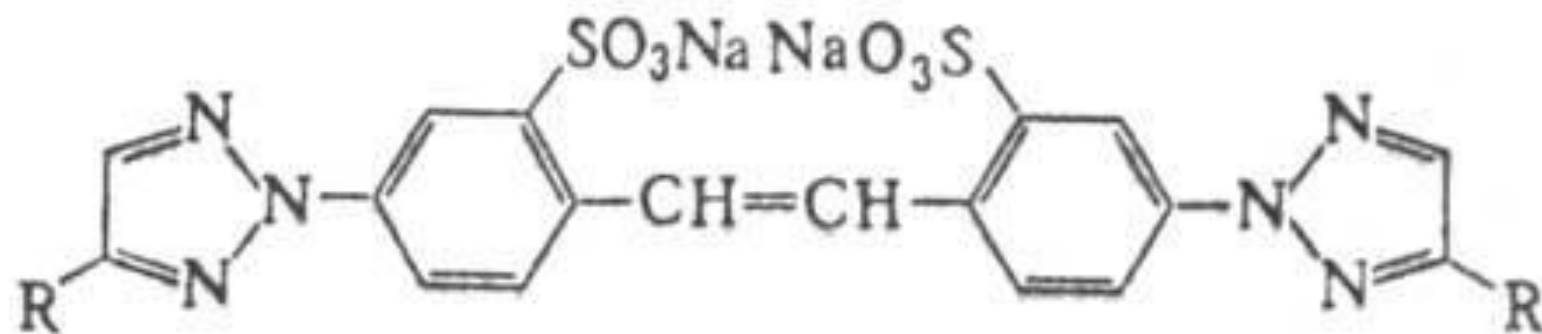
ОТБЕЛИВАТЕЛЬ

100г

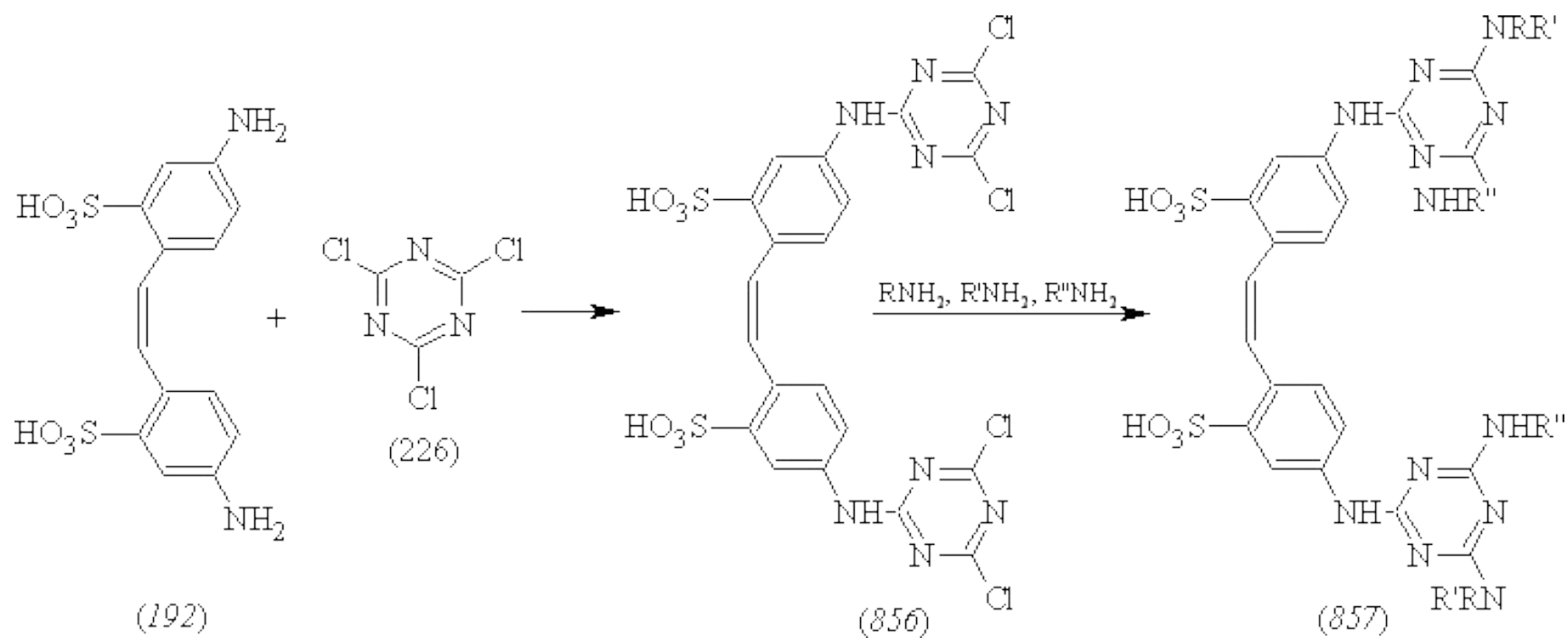


R и R' = NHAlk, N(Alk)₂, NHCH₂CH₂OH, N(CH₂CH₂OH)₂,

NHAr, OCH₃, NH₂, OH, Cl и др.



R = фенил, нафтил



Наиболее распространенные международные символы, обозначающие условия по уходу за текстильными изделиями

