

# 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)  $\text{SO}_2$  (как продукт разложения гидросульфита натрия  $\text{NaHSO}_3$ ).



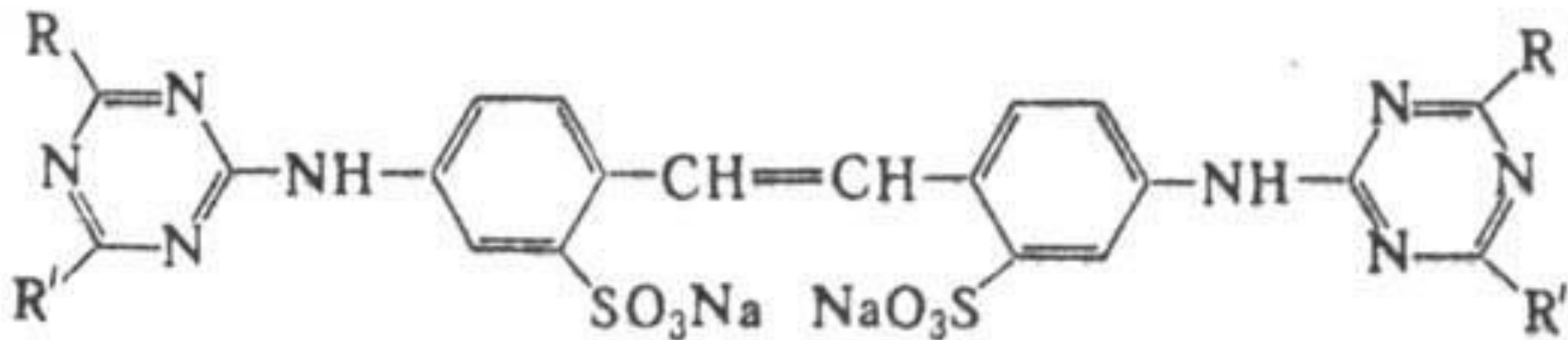


УДАЛЯЕТ ПЯТНА

# Белизна

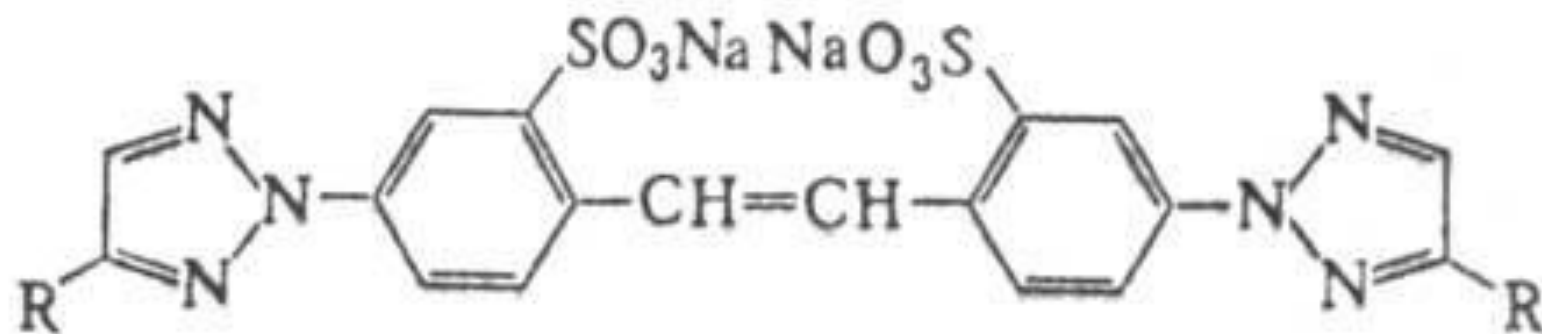
ОТБЕЛИВАТЕЛЬ

100г



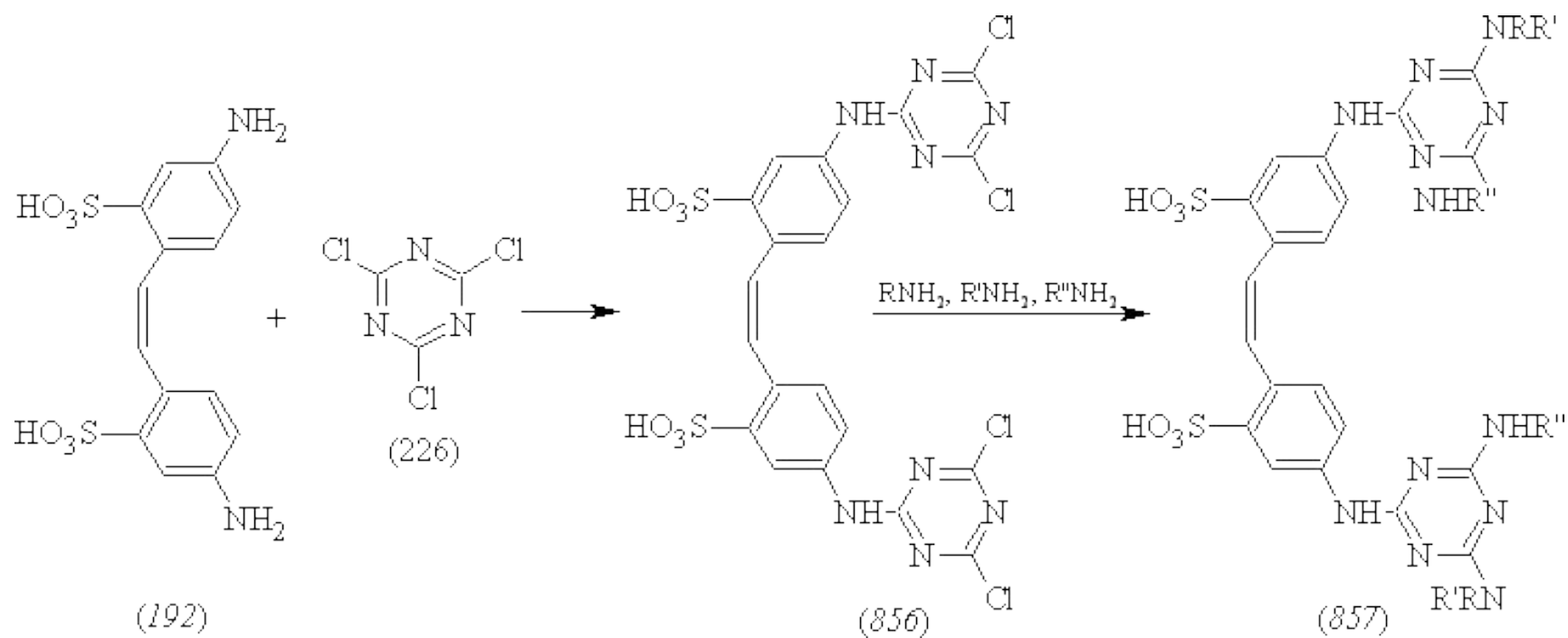
R и R' = NHAlk, N(Alk)<sub>2</sub>, NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, N(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>,

NHAr, OCH<sub>3</sub>, NH<sub>2</sub>, OH, Cl и др.



R = фенил, нафтил





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

