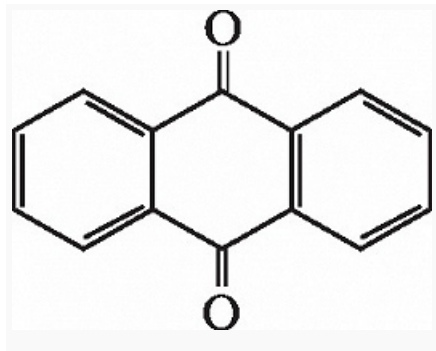




АНТРАХИНОН

Авторы: Р. Р. Костиков

АНТРАХИНОН, органич. соединение; кристаллы светло-жёлтого цвета, $t_{\text{пл}}$ 286 °С.



А. растворяется в концентрир. серной кислоте, при нагревании – в большинстве органич. растворителей. Впервые получен О. [Лораном](#) в 1835.

По свойствам А. ближе к дикетонам, чем к хинонам. Под действием дитионита натрия $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ в щелочной среде А. обратимо восстанавливается в антрагидрохинон. При более глубоком восстановлении А. цинком в кислой среде образуется [антрацен](#).

Сульфирование А. 20–40%-ным олеумом приводит к образованию антрахинон-2-сульфо­кислоты, из которой в пром-сти синтезируют

ализарин.

А. получают из бензола и фталевого ангидрида, каталитич. окислением паров антрацена воздухом, а также из 1,4-бензохинона и 1,3-бутадиена. Применяют А. в произ-ве [антрахиноновых красителей](#). А. раздражает кожу и слизистые оболочки.

Processing math: 0%