



АЦЕТАЛЬДЕГИД

Авторы: Ю. Н. Огибин

АЦЕТАЛЬДЕГИД (уксусный альдегид), алифатич. альдегид,

CH_3CHO , бесцветная жидкость с резким удушающим запахом,

$t_{\text{кип}}^3$ 20,8 °С. Смешивается во всех соотношениях с водой и с большинством органич. растворителей. А. вступает в реакции, характерные для *альдегидов*; напр., окисляется до уксусной кислоты, в присутствии оснований превращается в альдоль (см. *Альдольная конденсация*), под действием сильных минер. кислот полимеризуется с образованием тримера паральдегида

$(\text{CH}_3\text{CHO})_3$ или тетрамера метальдегида

$(\text{CH}_3\text{CHO})_4$. А. – промежуточный продукт углеводного обмена в живых организмах.

А. получают каталитич. окислением этилена кислородом или гидратацией ацетилена (см. *Кучерова реакция*); образуется также при спиртовом брожении. А. и паральдегид применяют в произ-ве ацетатов целлюлозы, уксусной кислоты, ацетангидрида, этилацетата, глиоксаля,

н-бутанола, хлораля, пиридина и его производных; метальдегид – твёрдое горючее «сухой спирт». А. раздражает слизистые оболочки, вызывает пневмонию и отёк лёгких.