

# АЛЬДЕГИДТЕР ЖӘНЕ КЕТОНДАР

# АЛЬДЕГИДТЕР ЖӘНЕ КЕТОНДАР

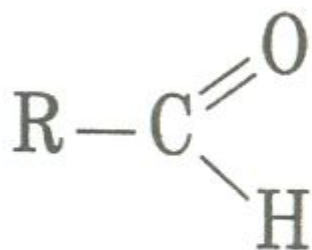
**СӨЖ**

**Орындады:** *Тасбулат*

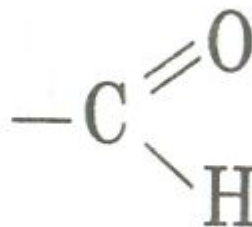
*Меруерт, 19ШП*

**Семей 2017**

**Альдегидтер.** Альдегидтер дегеніміз — молекуласындағы карбонил тобы көмірсутек радикалымен және сутекпен байланысқан органикалық заттар:

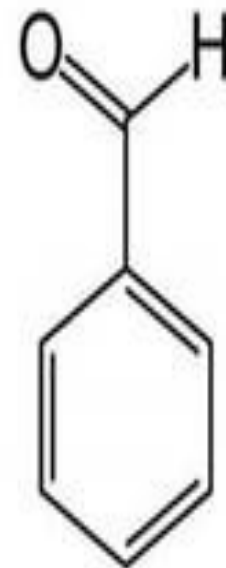


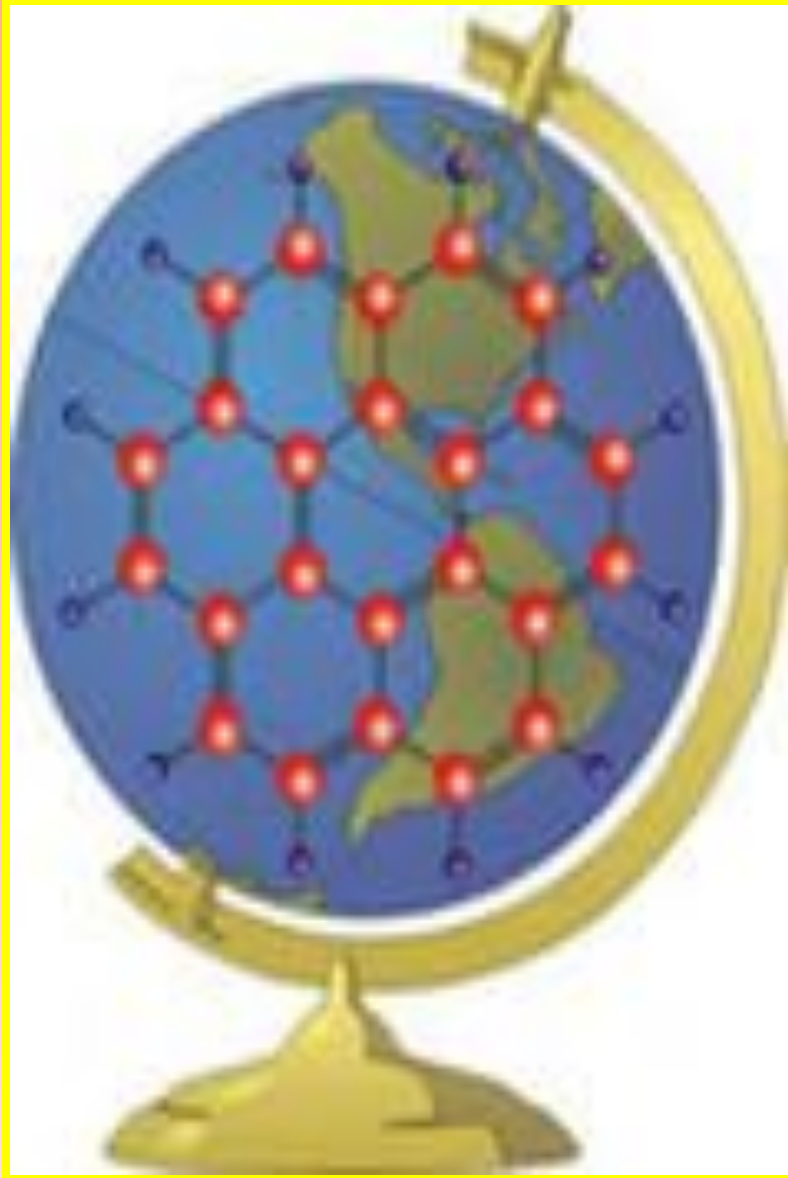
жалпы формуласы



функционалдық альдегидтік топ

Альдегидтер молекуласына кіретін, көмірсутек радикалымен және сутекпен байланысқан карбонил тобын альдегидтік топша деп атаймыз.

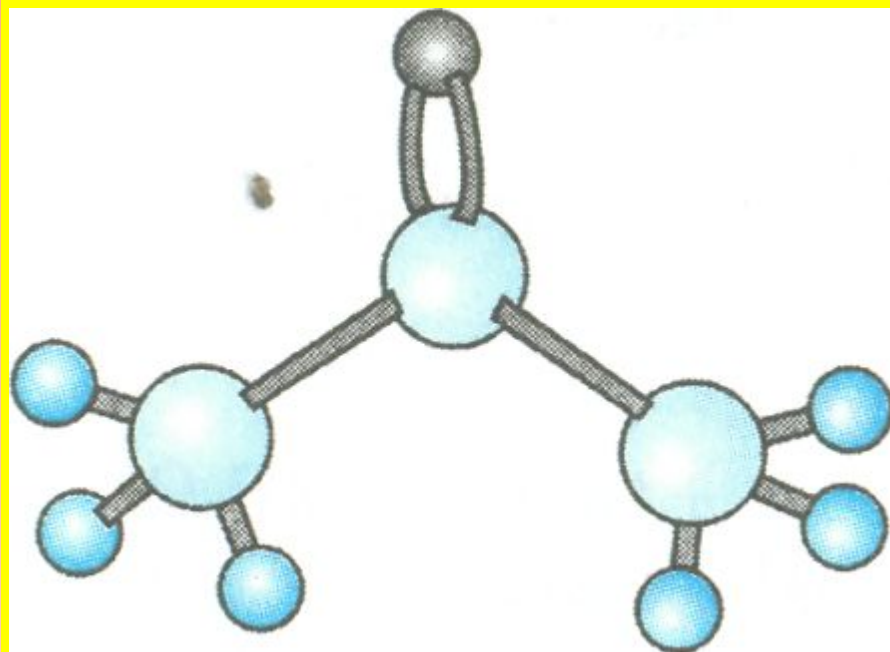




**Физикалық қасиеттері.** Құмырсқа альдегидінен басқасы сұйық заттар, жоғары өкілдері қатты заттар.

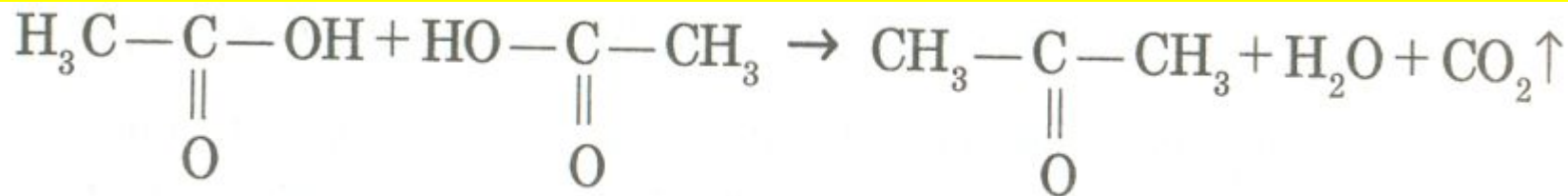
Сондықтан қатар бойынша біртіндеп қайнау температуралары да артады. Төменгі өкілдері ( $C_1$  —  $C_8$ -ге дейін) өткір иісті болады. Суда ерігіштіктері де біртіндеп радикалдағы көміртектің саны артқан сайын кемиді.

Альдегидтер тыныс жолдарын, көз қабықшаларын тітіркендіреді, жүйке жүйесіне зиянды әсерін тигізеді.



Кетондар. Кетондар дегеніміз – карбонил тобы арқылы байланысқан екі көмірсутек радикалынан тұратын органикалық заттар. Оларды құрамына кіретін радикалдар атына “кетон” сөзін қосып атайды, ал халықаралық атау бойынша құрамындағы көміртек атомына сәйкес алканның атына – он

жұрнағын жалғау арқылы атайды. Кетондардың ең қарапайым өкілі — ацетон. Ол – өткір иісті, түссіз сұйықтық, судан жеңіл, бірақ суда жақсы ериді, ұшқыш. Көптеген органикалық заттарды жақсы ерітеді. Мысалы, лакты, нитроцеллюлозаны, т.б. Ацетонды ағашты құрғақ айдау арқылы, сондай-ак сірке қышқылы мен оның тұздарынан да алады:





Құрамында карбонил

$C=O$  тобы бар

қосылыстарды екі топқа бөледі: альдегидтер және кетондар. Бұлардың бір-бірінен айырмашылығы — альдегидтерде карбонил тобы радикалмен және сутек атомымен байланысқан, ал кетондар екі радикалмен байланысқан. Альдегидтер мен кетондарға қосылу реакциясы тән, қосылу реакциясы  $C=O$  қос байланысты ұзу арқылы жүреді.

***НАЗАРЛАРЫҢЫЗҒА  
РАХМЕТ!***

