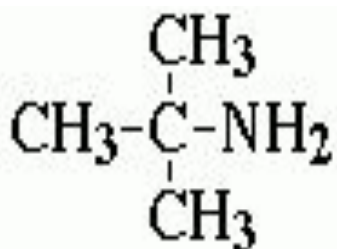


АМИНЫ (ПРОДОЛЖЕНИЕ)

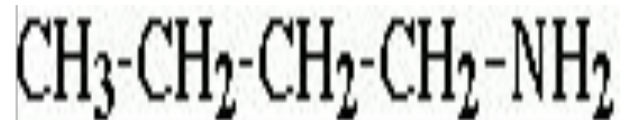
10 класс

$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
|
 CH_3
2-Метилпропанамин-1
(изобутиламин)

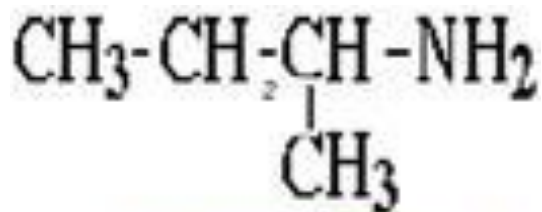
Изомерия углеродного скелета



2-Метилпропанамин-2
(трет-бутиламин)



Бутиламин-1
(н-бутиламин)



Бутиламин-2
(втор-бутиламин)

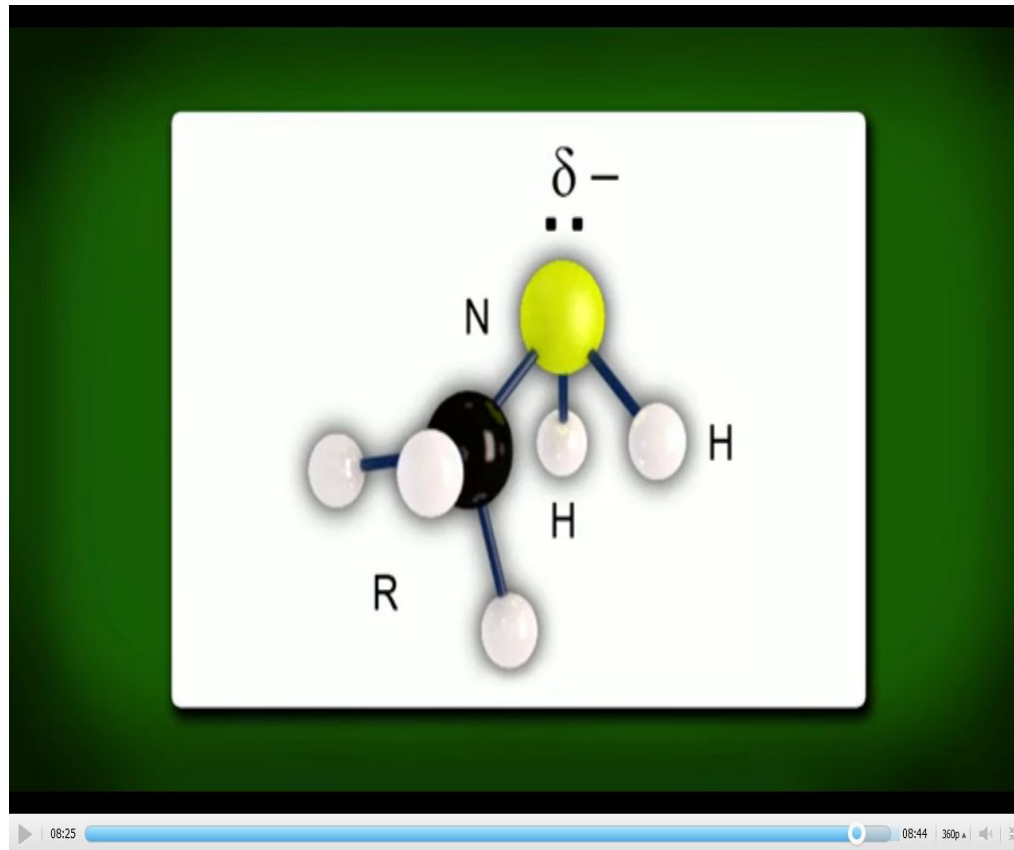
Физические свойства аминов

$C_3H_7-NH_2$ пропиламин — жидкость

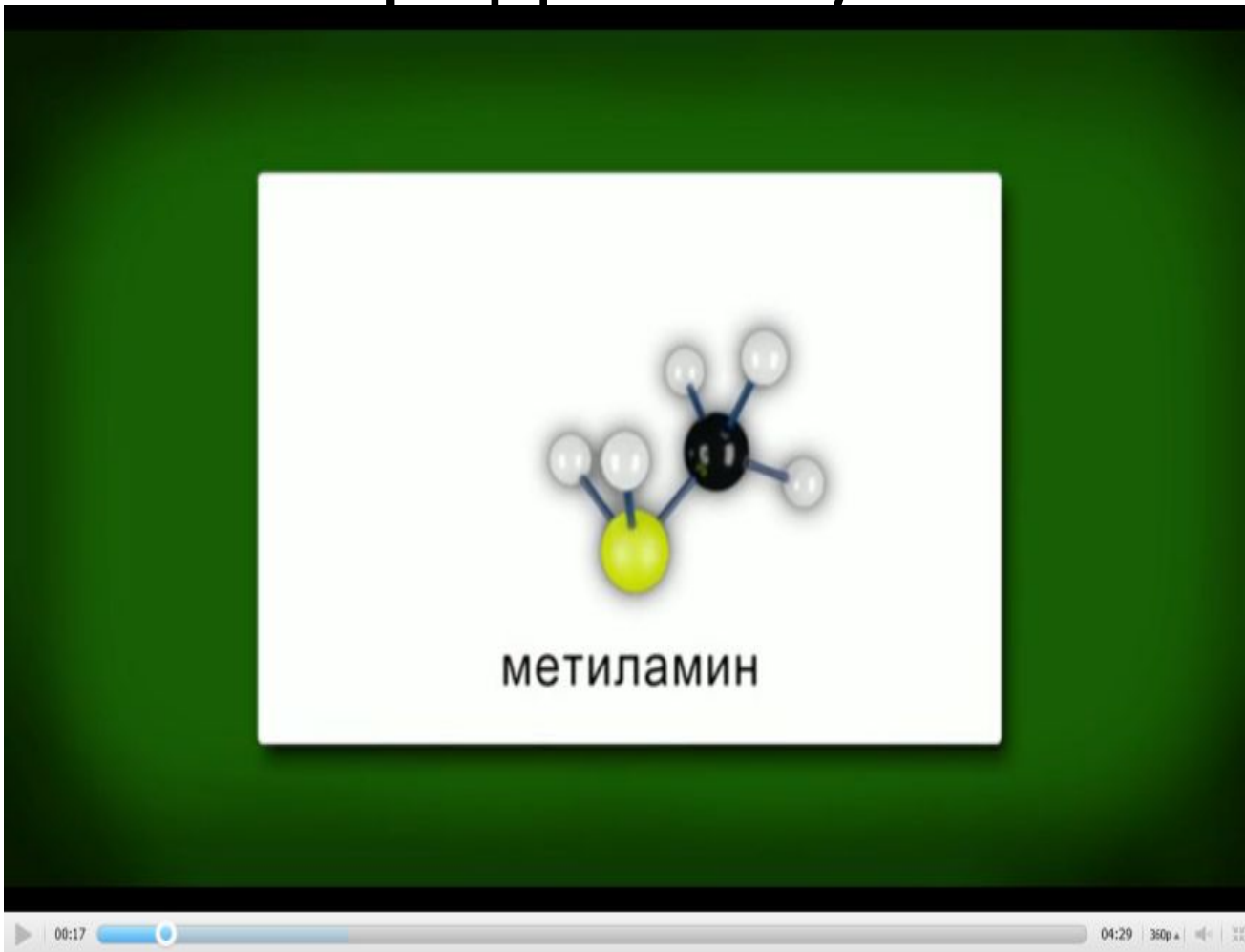
CH_3-NH_2 метиламин — газ

$C_2H_5-NH_2$ этиламин — газ

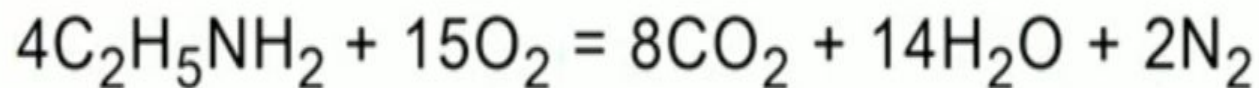
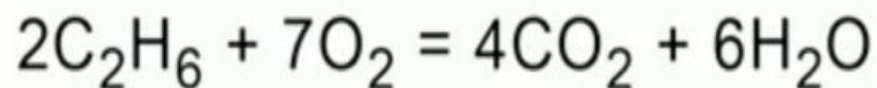
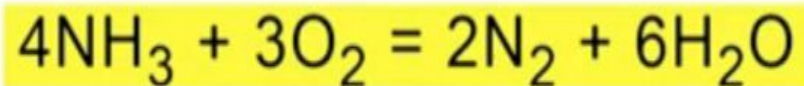
Газы с запахом аммиака,
жидкости-рыбы. Хорошо
растворимы в воде.



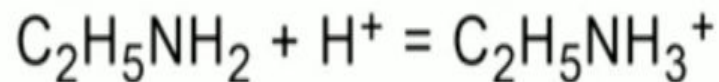
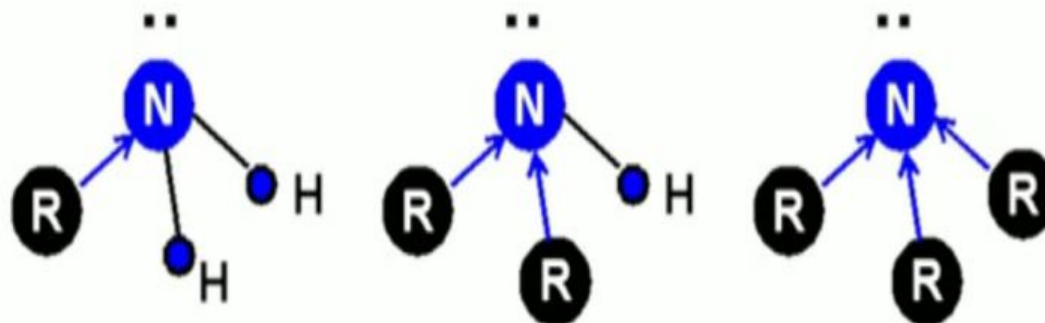
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМИНОВ. (СОВМЕЩЕНИЕ СВОЙСТВ АМИНО- ГРУППЫ И УГЛЕВОДОРОДНОГО РАДИКАЛА)



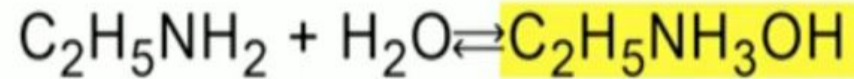
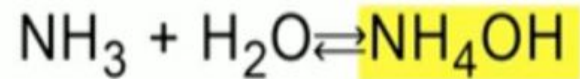
1. Горение аминов



Донорно-акцепторный механизм



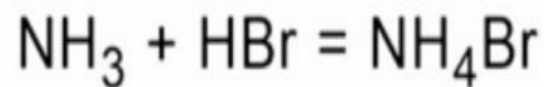
2. С водой образуют основные свойства



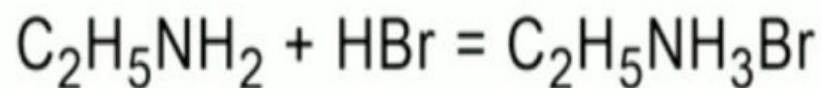
Поэтому окрашивают лакмус в
синий цвет



3. Взаимодействие с кислотами



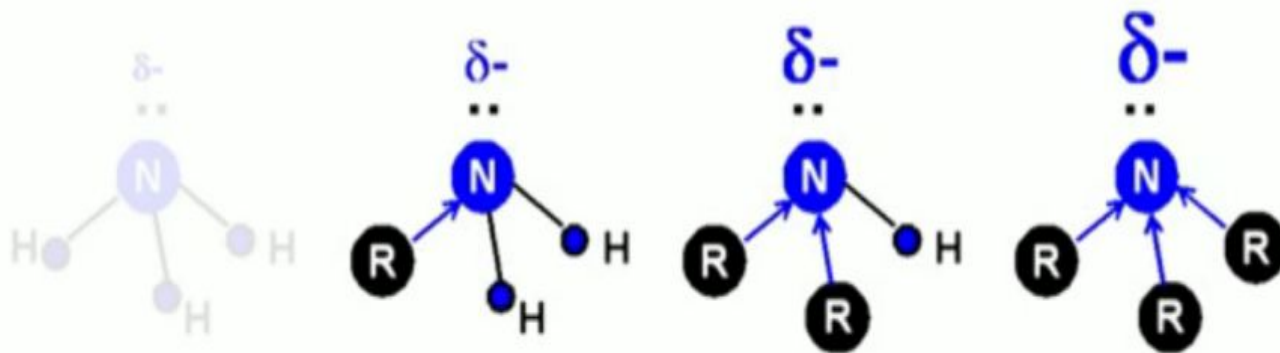
бромид аммония



бромид этиламмония

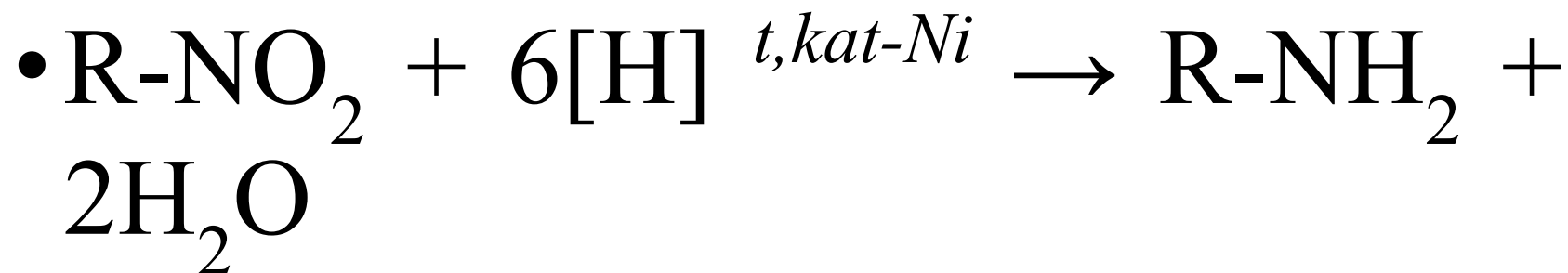


Усиление электронной плотности на атоме азота



Получение аминов

- ***Восстановление
нитросоединений:***



Д.З.пар.37.

№3,4