

“Аміни. Метиламін”

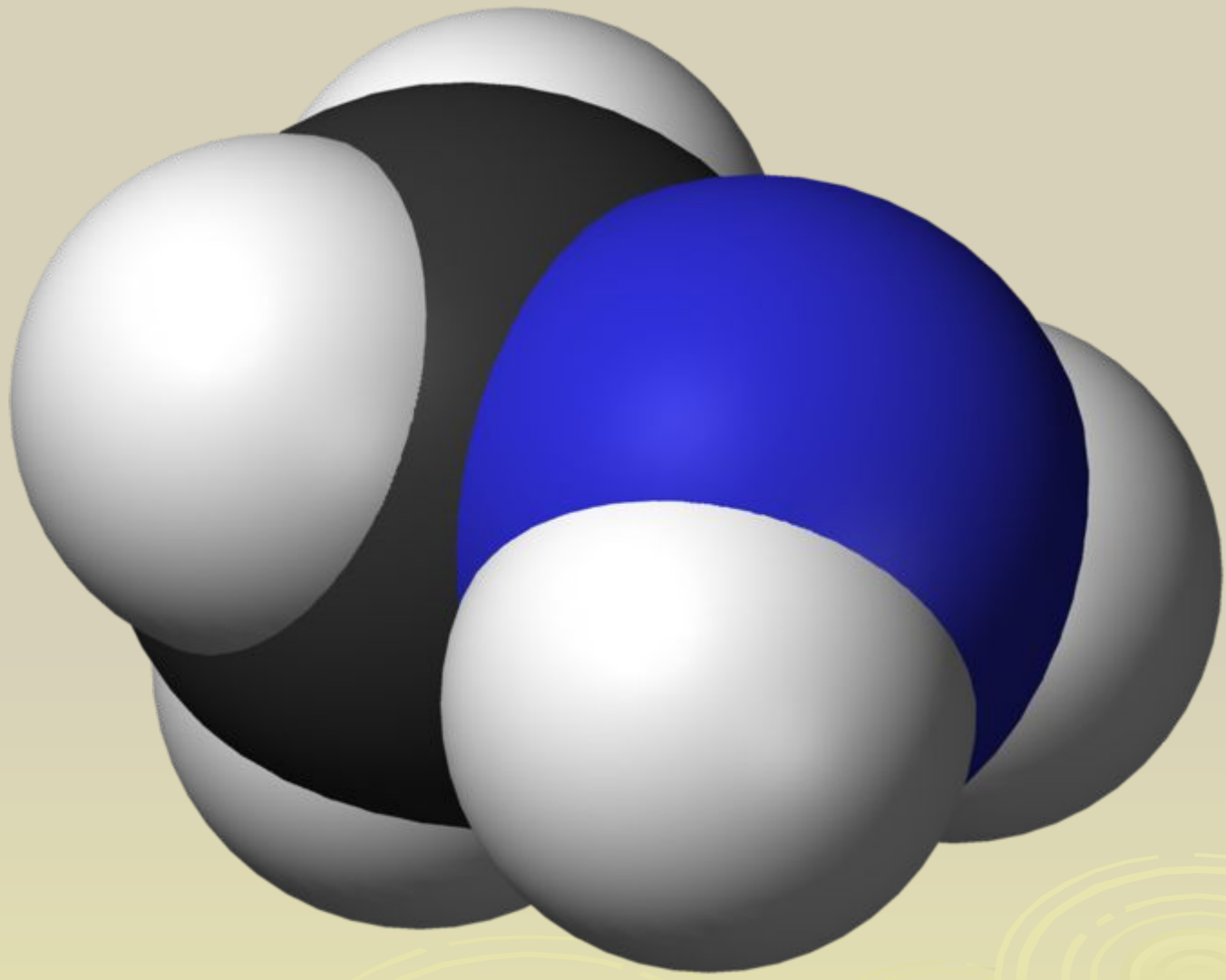
- Приготувала учениця
- 9-А класу
- Югненко Анна

- Аміни-це продукти заміщення атомів Гідрогену в молекулі аміаку NH_3 на вуглеводневі залишки.



Метиламін

- Метиламін $\text{CH}_3\text{—NH}_2$ при звичайних умовах являє собою газ ($t_{\text{пл.}} = -92,50^\circ\text{C}$; $t_{\text{кип.}} = -6,50^\circ\text{C}$); має різкий запах, подібний до запаху аміаку; добре розчиняється у воді і органічних розчинниках.
- Метиламін виявлено у розсолі для маринування оселедців, а також у деяких рослинах, наприклад, у проліснику багаторічному - рослині сімейства молочайних.
- У промисловості метиламін отримують при нагіванні формальдегіду з хлористим амонієм:
- $2\text{CH}_2\text{O} + \text{NH}_4\text{Cl} = [\text{CH}_3\text{NH}_3]\text{Cl} + \text{HCOOH}$



Застосування:

- Використовують для виробництва ліків, барвників, розчинників, засобів захисту рослин від хвороб і шкідників.
- Метиламін- токсична сполука. Подразнює слизову оболонку, пригнічує дихання, негативно діє на нервову систему, внутрішні органи.

