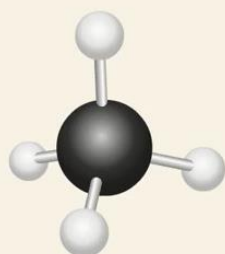


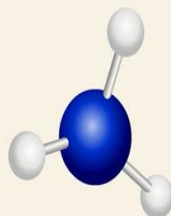
Temat: Aminy.

1. Aminy są pochodnymi amoniaku w którego cząsteczce co najmniej jeden atom wodoru został zastąpiony grupą węglowodorową. Aminy tworzą szereg homologiczny.
2. Aminą o najprostszej budowie jest **metyloamina** o wzorze **CH_3NH_2** .

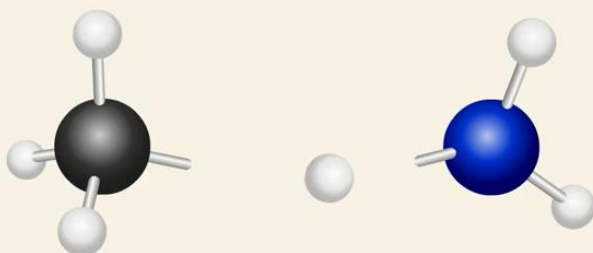
Powstawanie cząsteczki metyloaminy.



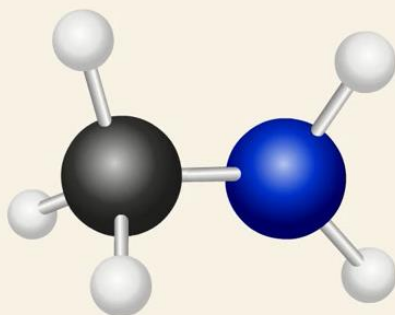
Model cząsteczki metanu



Model cząsteczki amoniaku

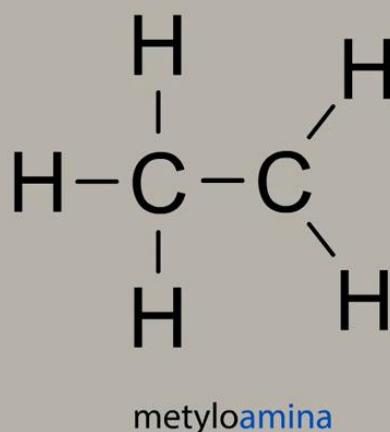
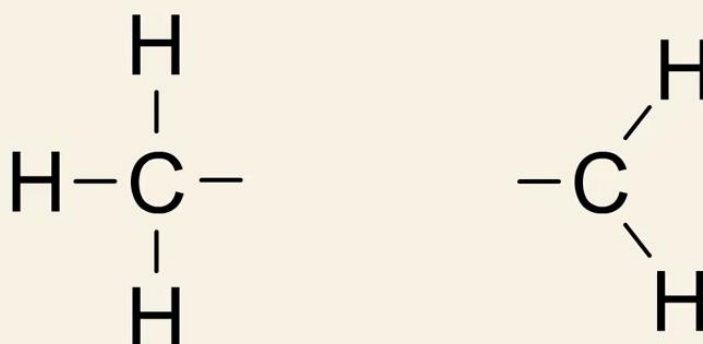
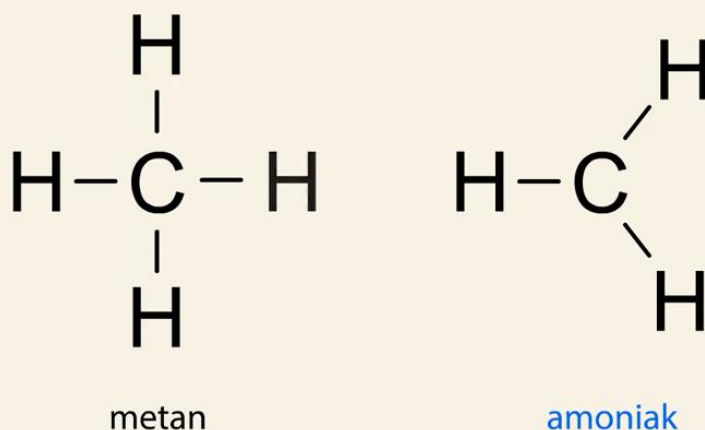


Z każdego modelu cząsteczki zabieramy po jednym atomie wodoru, łączymy powstałe w ten sposób grupy i otrzymujemy cząsteczkę metyloaminy.



Model cząsteczki metyloaminy

Tworzenie wzoru metyloaminy.



3. **Metyloamina** to gaz o ostrym zapachu rozkładających się ryb. Dobrze rozpuszcza się w wodzie.
4. Druga w szeregu homologicznym amin jest **etyloamina**. Jest gazem o właściwościach podobnych do właściwości metyloaminy.
5. Wraz ze wzrostem długości łańcucha węglowego w cząsteczkach amin maleje ich rozpuszczalność w wodzie. Aminy o długich łańcuchach węglowych są cieczami lub ciałami stałymi. Aminy mają odczyn zasadowy. **Większość amin jest toksyczna!**

6. Zastosowanie amin.

ZASTOSOWANIE AMIN



produkcja barwników



produkcja nawozów sztucznych



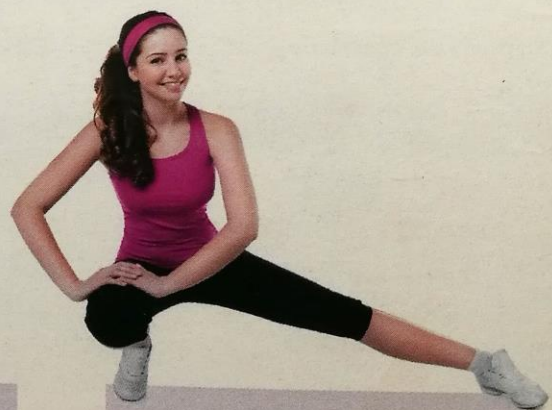
produkcja środków ochrony roślin



produkcja leków



produkcja żywic mocznikowych



produkcja włókien syntetycznych