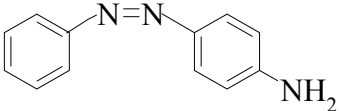
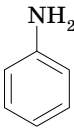
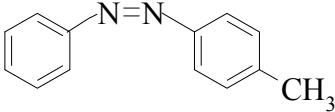


Перелік завдань до практичної роботи № 6

1. Складіть назви зазначених сполук за номенклатурою ІЮПАК. Вкажіть класи органічних сполук, до яких належать зазначена речовина (галогенопохідні вуглеводнів, нітросполуки, аміни, діазосполуки, азосполуки):

Варіант	Структурні формули речовин	
1	$\text{H}_3\text{C}-\text{NH}-\text{CH}_3$	
2		
3	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{N}}-\text{CH}_3$
4	CH_3-NO_2	$\text{H}_3\text{C}-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
5	$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C}-\text{NH}_2$

2. Складіть структурну формулу зазначеної сполуки. Вкажіть клас органічних сполук, до якого належить зазначена речовина (галогенопохідні вуглеводнів, нітросполуки, аміни, діазосполуки, азосполуки):

Варіант	Назви речовин	
1	бензендіазоціанід	2,4,6-тринітротолуен
2	бензендіазоній хлорид	2,4,6-триброманілін
3	натрій діазотат	4-броманілін
4	4-гідрок시아зобензен	хлороформ
5	азобензен	2-метил-2-нітропропан

3. Складіть рівняння хімічної реакції добування:

Варіант	Назва реакції добування
1	бензендіазоній хлориду з аніліну за реакцією діазотування
2	2-бромпропану з пропену (з використанням правила Марковникова)
3	2-хлоропропану з пропану при дії сонячного світла
4	нітробензену з бензену
5	аніліну з нітробензену за реакцією Зініна

4. Складіть рівняння наступної хімічної реакції. Назвіть продукти реакції:

Варіант	Назва хімічної реакції
1	реакції азосполучення за участю бензендіазоній хлориду та фенолу
2	реакції діазотування аніліну
3	реакції бромовання аніліну
4	реакції відновлення хлороетану
5	реакції взаємодії етиламіну з хлоридною кислотою

5. Складіть рівняння хімічних реакцій, за допомогою яких можна здійснити наступні перетворення:

Варіант	Перетворення
1	кальцій карбід → етин → бензен → толуен → 2,4,6-тринітротолуен
2	циклогексан → бензен → нітробензен → анілін → 2,4,6-трибromoанілін
3	метан → хлорометан → етан → нітроетан → етанамін
4	метан → етин → бензен → нітробензен → анілін
5	етин → етен → етан → бромоетан → 1,1-дибромоетан

6. Запишіть структурну формулу зазначеної речовини. Опишіть її фізичні властивості та застосування:

Варіант	Назва речовини
1	хлоропрен
2	2,4,6-тринітротолуен
3	анілін
4	йодоформ
5	хлороформ