

Етен та Етин: Ненасичені Вуглеводні (Робочий аркуш)

Блок 1: Пригадай та Досліди будову

Ненасичені вуглеводні — це сполуки, у молекулах яких між атомами Карбону є кратні зв'язки: _____.

Валентність Карбону в органічних сполуках завжди дорівнює .

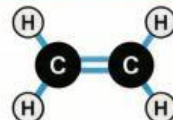
Блок 2: Фізичні властивості та Практика

Агрегатний стан етену та етину за звичайних умов — _____.

Розчинність у воді. Обидва гази _____ розчиняються у воді.

Застосування етину. Поясни, чому для зварювання металів використовують саме ацетилен (етин)? _____.

Речовина	Колір	Запах (технічний газ)	Густина відносно повітря
Етен (C_2H_4)			(Більша чи менша за 29?)
Етин (C_2H_2)			()



Етен (етилен):
Молекулярна формула _____;
тип зв'язку між C=C _____.



Етин (ацетилен):
Молекулярна формула _____;
тип зв'язку між C≡C _____.

Характеристика	Етен (Алкен)	Етин (Алкін)
Структурна формула	$C=C$	$C\equiv C$
Кратність зв'язку		
Кількість атомів Гідрогену		

Блок 3: Творчий виклик та висновки

"Хімік-блогер". Поясни різницю між етеном і етином одним реченням для своїх підписників: _____.

Висновок про реакційну здатність. Оскільки ці вуглеводні ненасичені, вони хімічно _____ (активніші/інертніші) за алкани.

"Виклик ★". Порівняй етан, етен та етин. Як змінюється кількість атомів Гідрогену при збільшенні кратності зв'язку? _____.