

Вуглеводні. Хімічні властивості

Сполучіть лініями рівняння реакції горіння вуглеводню і схему розстановки коефіцієнтів

$C_2H_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	1 3 2 2
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	1 2 1 2
$C_2H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	2 9 6 6
$C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	1 5 3 4
$CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	1 4 3 2
$C_3H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	2 5 4 2
$C_3H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	2 7 4 6

Оберіть одну правильну відповідь із трьох запропонованих
Для етену не характерна реакція

- гідратації
- гідрогенування
- дегідратації

Етин не реагує з

- HCl
- H₂O
- Cu(OH)₂

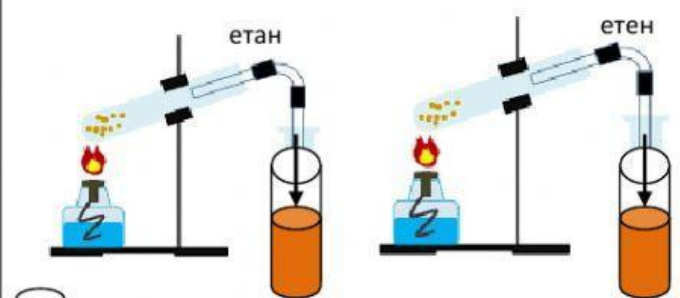
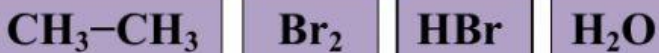
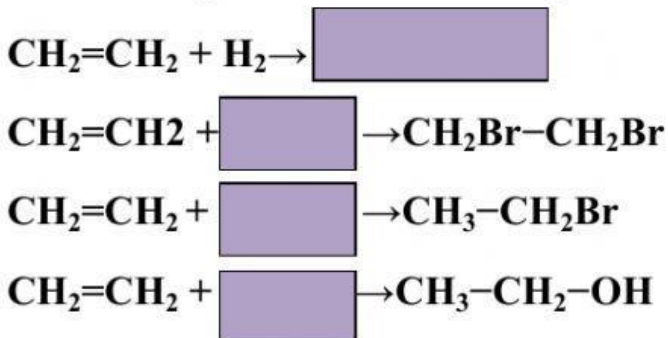
Якісною реакцією на етен є

- взаємодія з воднем
- взаємодія з бромом
- взаємодія з бромоводнем

Для алканів характерною є

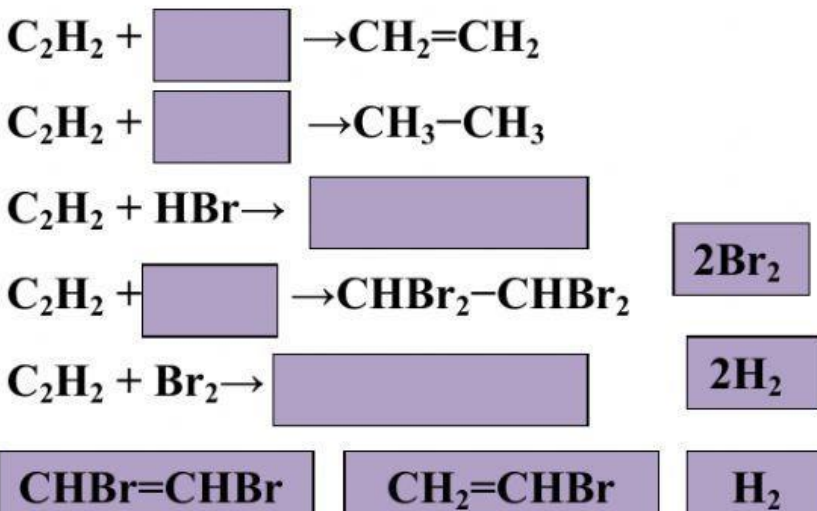
- реакція приєднання
- реакція заміщення
- реакція розкладу

Закінчіть рівняння хімічних реакцій



Через бромну воду пропустили етан – в першій пробірці, етен – в другу пробірку. Які зміни відбулися з бромною водою? Перетягніть кольорові елементи до відповідних пробірок.

Закінчіть рівняння хімічних реакцій



Встановіть генетичний ланцюг добування етану з метану

