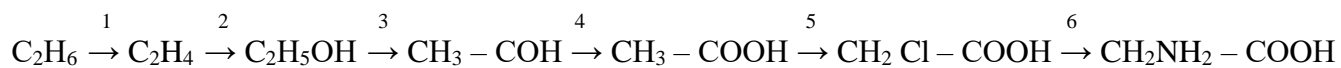


10. Здійснить перетворення за схемою :



11. Який об'єм водню може приєднати 2 моль етену?

12. При дії магнію на 300 г розчину з масовою часткою оцтової кислоти 40%, виділився водень. Обчислити об'єм водню, що виділився.

Фото сторінок робочого зошита скинути в Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту sokrat958@ukr.net до 28.05.2020 р.

13. Розмістіть молекули в порядку збільшення в них атомів карбону:

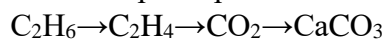
- Д. Глюкоза
- Е. Целюлоза
- Ж. Гліцерол
- З. Етанол

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

14. Дописати рівняння реакції окиснення глюкози і вказати суму коефіцієнтів

- Д. $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- Е. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
- Ж. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$

15. Здійсніть перетворення за схемою :



16. Який об'єм водню може приєднати 2 моль етену?

17. При дії магнію на 300 г розчину з масовою часткою оцтової кислоти 40%, виділився водень. Обчислити об'єм водню, що виділився.

Фото сторінок робочого зошита скинути в Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту sokrat958@ukr.net до 28.05.2020 р.