

КОМБИНИРОВАННЫЕ ВОПРОСЫ

Вопросы имеют несколько правильных варианта ответа

1. Пропанол-1 вступает в реакцию:

- 1) внутримолекулярной дегидратации;
- 2) с хлороводородом;
- 3) с гидроксидом натрия;
- 4) с подкисленным раствором перманганата калия;
- 5) «серебряного зеркала»;
- 6) гидролиза.

2. Пропанол-1 преимущественно получается в реакции:

- 1) гидратации пропена;
- 2) взаимодействия пропена с раствором перманганата калия;
- 3) щелочного гидролиза 1-хлорпропана;
- 4) гидрирования пропаналя;
- 5) щелочного гидролиза пропилацетата;
- 6) взаимодействия пропина с раствором перманганата калия.

3. Пропанол-2 можно получить в реакции:

- 1) гидрирования пропанона;
- 2) окисления пропаналя;
- 3) гидратации пропена;
- 4) щелочного гидролиза 2-хлорпропана;
- 5) восстановления пропановой кислоты;
- 6) взаимодействия пропена с раствором перманганата калия.

4. Этандиол-1,2 может реагировать с:

- 1) гидроксидом меди(II);
- 2) оксидом железа (II);
- 3) хлороводородом;
- 4) калием;
- 5) фосфором.

5. Для фенола характерны:

- 1) кислотные свойства;
- 2) sp-гибридизация атомов углерода в молекуле;
- 3) газообразное состояние при обычных условиях;
- 4) обесцвечивание бромной воды;

- 5) сопряженная электронная система, в которой участвует неподеленная пара электронов кислорода;
- 6) токсичность.

6. Фенол реагирует с:

- 1) кислородом;
- 2) бензолом;
- 3) гидроксидом натрия;
- 4) хлороводородом;
- 5) натрием;
- 6) оксидом кремния (IV).

7. Метаналь может реагировать с:

- 1) HBr ;
- 2) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$;
- 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$;
- 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$;
- 5) Na ;
- 6) H_2 .

8. Пропаналь может реагировать с:

- 1) H_2 ;
- 2) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$;
- 3) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$;
- 4) Na ;
- 5) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (реактив Фелинга).

9. Олеиновая кислота может реагировать с:

- 1) сульфатом кальция;
- 2) бромной водой;
- 3) хлоридом серебра;
- 4) бутанолом-2;
- 5) ртутью;
- 6) гидроксидом калия.

10. Уксусную кислоту можно получить в реакции:

- 1) щелочного гидролиза метилацетата;
- 2) окисления ацетальдегида;
- 3) взаимодействия этилена с раствором перманганата калия;
- 4) ацетата натрия с концентрированной серной кислотой;

- 5) гидролиза 1,1,1-трихлорэтана;
- 6) восстановления этанола.

11. Муравьиная кислота реагирует с:

- 1) Ag_2O (аммиачный раствор);
- 2) NaCl ;
- 3) CaCO_3 ;
- 4) Cu ;
- 5) C_2H_6 ;
- 6) CH_3OH .

12. Олеиновая кислота может вступать в реакции с:

- 1) водородом;
- 2) бромоводородом;
- 3) медью;
- 4) хлоридом хрома (III);
- 5) азотом;
- 6) карбонатом натрия.

13. Этиламин:

- 1) вторичный амин;
- 2) изменяет окраску лакмуса на синюю;
- 3) является донором электронной пары;
- 4) проявляет амфотерность;
- 5) реагирует с этанолом;
- 6) горит.

14. Анилин взаимодействует с:

- 1) хлором;
- 2) метаном;
- 3) толуолом;
- 4) хлороводородом;
- 5) гидроксидом натрия;
- 6) пропионовой кислотой.

15. Метиламин:

- 1) третичный амин;
- 2) газообразное вещество;
- 3) проявляет основные свойства;
- 4) реагирует с водородом;

- 5) реагирует с серной кислотой;
- 6) является менее сильным основанием, чем аммиак.

16. Пропиламин может взаимодействовать с:

- 1) водой;
- 2) аммиаком;
- 3) кислородом;
- 4) соляной кислотой;
- 5) гидроксидом калия;
- 6) хлоридом натрия.

17. Метиламин:

- 1) проявляет основные свойства;
- 2) является менее сильным основанием, чем аммиак;
- 3) реагирует с серной кислотой;
- 4) реагирует с водородом;
- 5) реагирует с азотистой кислотой.

18. Этиламин:

- 1) изменяет окраску лакмуса на синюю;
- 2) является донором электронной пары;
- 3) проявляет амфотерность;
- 4) горит;
- 5) реагирует с этаном.

19. Для предельных одноатомных спиртов характерны реакции:

- 1) этерификации;
- 2) взаимодействие с активными металлами;
- 3) окисления;
- 4) дегидратации;
- 5) гидратации;
- 6) полимеризации.

ОТВЕТЫ:

№ во- проса	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ответ	124	345	134	134	1456	135	236	135	246	245
№ во- проса	11	12	13	14	15	16	17	18	19	
ответ	136	126	236	146	235	134	135	124	1234	