

# Тесты – Альдегиды и кетоны 10 класс с ответами

Тесты по химии 10 класс. Тема: “Альдегиды и кетоны”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

**1. Альдегиды и кетоны содержат в своем составе:**

- + карбонильную группу
- карбоксильную группу
- гидроксильную группу

**2. Общая формула альдегидов и кетонов:**

- +  $C_nH_{2n}O$
- $C_nH_{2n-1}O$
- $C_nH_{2n+1}O$

**3. Пиридоксаль входит в состав:**

- + витамина B6
- лимонного масла
- корицы

**4. Общей структурной формулой альдегидов является:**

- +  $R-CO\text{H}$
- $R-COO\text{H}$
- $R-NH_2$

**5. К предельным альдегидам относят:**

+ уксусный

– акролеин

– бензальдегид

**6. К непредельным альдегидам относят:**

– уксусный

+ акролеин

– бензальдегид

**7. Формальдегид относится к:**

+ газам

– летучей жидкости

– твердым веществам

**8. Ацетальдегид является:**

+ летучей жидкостью

– твердым веществом

– газом

**9. Водный раствор формальдегида называют:**

+ формалином

– глицерином

– бензальдегидом

**тест 10. В воде формальдегид:**

+ хорошо растворяется

– частично растворяется

– не растворяется

**11. Ацетальдегид имеет запах:**

+ зеленой листвы

– тушеной капусты

– дерева

**12. Бензальдегид относится к:**

+ жидкостям

– газам

– твердым веществам

**13. Специфический запах бензальдегида:**

+ горького миндаля

– чайной розы

– вареного мяса

**14. Продуктом реакции при окислении альдегидов является:**

+ углекислый газ

– угарный газ

– аммиак

**15. При гидрировании альдегида образуется:**

+ спирт

– карбоновая кислота

– вода

**16. Катализатором у альдегидов при реакции гидрирования является:**

- + никель
- серебро
- железо

**17. При полимеризации формальдегида образуется:**

- + параформ
- парафин
- муравьиная кислота

**18. Конечным продуктом при замещении альдегида на хлор является:**

- + трихлоруксусный альдегид
- дихлоруксусный альдегид
- хлоруксусный альдегид

**19. Качественной реакцией на альдегиды является реакция с:**

- + оксидом серебра
- этиловым спиртом
- натрием

**тест-20. Качественной реакцией на альдегиды является реакция с:**

- + фуксин-сернистой кислотой
- соляной кислотой
- пропионовой кислотой

**21. Формалин используется для:**

- дезинфекции поверхностей

- изготовления бензина
- выпекания кондитерских изделий

**22. Фенолформальдегидные пластмассы получают путем реакции:**

- + поликонденсации
- полимеризации
- окисления

**23. Полиформальдегидные пластмассы получают путем реакции:**

- + полимеризации
- замещения
- поликонденсации

**24. Ацетальдегид используется для производства:**

- + уксусной кислоты
- муравьиной кислоты
- масляной кислоты

**25. Хлораль входит в состав:**

- + обезболивающих средств
- иммуностимулирующих средств
- дезинфицирующих средств

**26. Альдегиды получают путем:**

- + окисления спиртов
- замещения карбоновых кислот
- гидратации кетонов

**27. Метаналь получают из метанола при температуре**

+ 500 С

– 400 С

– 300 С

**28. Реакция синтеза ацетальдегида была основана М.Г. Кучеровым в:**

+ 1881 году

– 1778 году

– 1903 году

**29. Окисление этилена осуществляется кислородом в присутствии катализаторов:**

+ хлорида палладия и меди

– гидроксида натрия и хлорида железа

– оксида платинума и нитрата серебра

**тест\_30. К кетонам относится:**

+ метилэтилкетон

– гидрохинон

– пирогаллол

**31. Карбонильная группа у кетонов связана с:**

+ двумя углеводородными радикалами

– одним углеводородным радикалом

– тремя углеводородными радикалами

**32. С увеличением молекулярной массы кетонов:**

- + растворимость снижается, температура кипения повышается
- растворимость повышается, температура кипения снижается
- растворимость, температура кипения повышаются

### **33. Ацетон является:**

- + жидкостью
- газом
- твердым веществом

### **34. Кетоны:**

- + менее активны, чем альдегиды
- более активны, чем альдегиды
- имеют одинаковую активность с альдегидами

### **35. Окисление кетонов возможно:**

- + перманганатом калия
- оксидом меди
- нитратом серебра

### **36. Способны ли кетоны к полимеризации?**

- + нет
- да
- да, при определенной температуре воздействия

### **37. Ацетон получают:**

- + кумальным методом
- окислением

– полимеризацией

**38. Качественной реакцией на ацетон является образование:**

+ йодоформа

– йодида натрия

– йодида калия

**39. Какой цвет имеется у йодоформа:**

+ желтый

– красный

– фиолетовый

**тест\*40. Полярность связи у кетонов:**

+ сильная

– слабая

– отсутствует