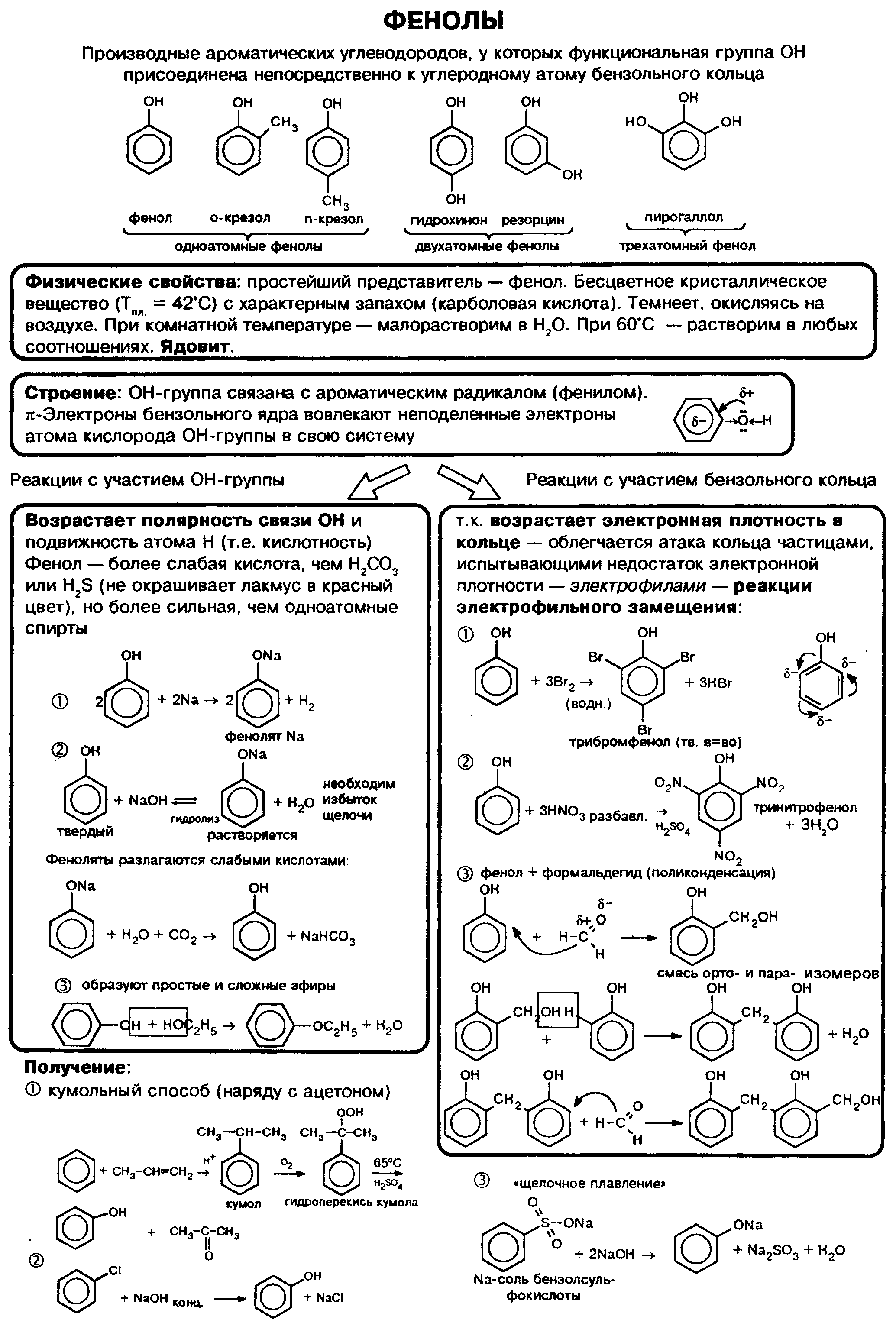
**Задание: Написать конспект по данной теме. Ответить на вопросы после лекции. Выполненное задание отправить на эл. почту** [**1997romanovna@mail.ru**](mailto:1997romanovna@mail.ru)

**Тема: Фенолы**



**Дополнительная литература:** [**https://uchitel.pro/%D1%84%D0%B5%D0%BD%D0%BE%D0%BB-%D1%81%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5-%D1%81%D0%B2%D0%BE%D0%B9%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0-%D0%BF%D1%80%D0%B8%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5/**](https://uchitel.pro/%D1%84%D0%B5%D0%BD%D0%BE%D0%BB-%D1%81%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5-%D1%81%D0%B2%D0%BE%D0%B9%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0-%D0%BF%D1%80%D0%B8%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5/)

Тест

**1. Вещество, формула которого СН3СН2ОН, относится к**

а) одноатомным спиртам б) фенолам в) альдегидам г) многоатомным спиртам.

**2. Гомологами являются**

а) метанол и глицерин б) метанол и бутанол-1

в) уксусный альдегид и ацетон г) фенол и этанол.

**3. Изомерами являются**

а) метанол и этанол б) фенол и гексанол-1

в) ацетон и уксусный альдегид г) бутанол и 2-метилпропанол-2.

**4. Водородная связь отсутствует между молекулами**

а) одноатомных спиртов б) альдегидов в) гликолей г) трехатомных спиртов.

**5. Реакцией Кучерова можно получить:**

а) этаналь б) этанол в) глицерин г) фенол.

**6. Реакцию «серебряного зеркала» дает:**

а) этанол б) этандиол-1,2 в) пропантриол-1,2,3 г) глюкоза.

**7. Образование белого осадка с бромной водой является качественной реакцией на**

а) фенол б) глицерин в) метанол г) этиленгликоль.

**8. Образование ярко- синего комплексного соединения с гидроксидом меди (II) является качественной реакций на**

а) альдегиды б) многоатомные спирты в) фенолы г) кетоны.

**9. Часть А**

Что общего в строении молекул одноатомных и многоатомных спиртов?

**10. Часть В** Для этилового спирта характерны:

А) хорошая растворимость в воде

Б) наличие - связи в молекулеπ

В) пагубное действие на организм человека

Г) горение на воздухе

Д) реакция гидрирования

Е) реакция полимеризации.