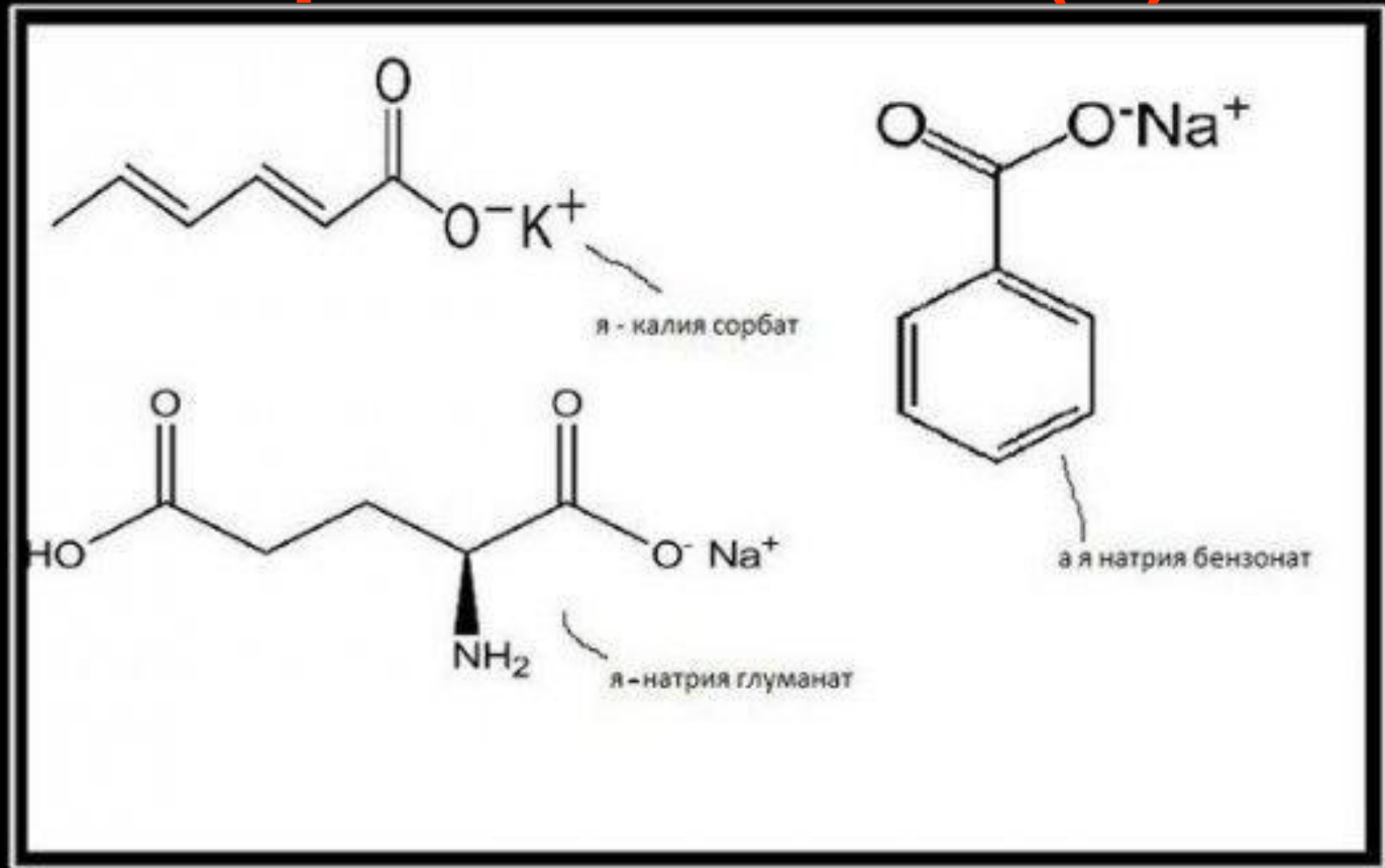


Органика в ЕГЭ (А)



ВМЕСТЕ МЫ
"ФРУКТОВЫЙ САД"

- Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах. Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа

(A13)

A13

Бутен-1 является структурным изомером

- | | |
|----------------|--|
| 1) бутана | Только σ -связи присутствуют в молекуле |
| 2) циклобутана | |
| 3) бутина | |
| 4) бутадиена | |
- | |
|--------------|
| 1) бензола |
| 2) толуола |
| 3) бутена-2 |
| 4) изобутана |

Бутан и метилпропан отличаются друг от друга

- 1) составом
- 2) числом связей в молекуле
- 3) положением функциональной группы в молекуле
- 4) углеродным скелетом

- Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)

A14

В отличие от пропана, циклопропан вступает в реакцию

1) дегидрирования

2) гидрирования

3) горения в кислороде

4) этерификации

В отличие от пропана, бутан способен вступать в реакцию

1) с хлором

2) с азотной кислотой

3) сгорания

4) изомеризации

Водный раствор перманганата калия обесцвечивают оба вещества смеси

1) изопрен и циклогексан

2) циклопентен и октан

3) гептен-2 и 2,2-диметилпропан

4) ацетилен и бутадиев-1,3

С бромоводородом вступает в реакцию

1) гексан

2) гексен

3) циклогексан

4) бензол

Способен реагировать и с водой, и с подкисленным раствором перманганата калия

1) CH_4

2) C_2H_4

3) C_6H_6

4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$

- Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола

Свежеосаждённый гидроксид меди(II) реагирует с

- 1) пропанолом
- 2) глицерином
- 3) этиловым спиртом
- 4) диэтиловым эфиром

Фенол не взаимодействует с

- 1) метаналем
- 2) метаном
- 3) азотной кислотой
- 4) бромной водой

Этанол взаимодействует с

- 1) метанолом
- 2) метаном
- 3) водородом
- 4) медью

Верны ли следующие утверждения о свойствах спиртов?

А. Низшие спирты неограниченно смешиваются с водой.

Б. Спирты реагируют с карбоновыми кислотами, образуя сложные эфиры.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба утверждения
- 4) оба утверждения неверны

- Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров. Биологически важные вещества: жиры, белки, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды)

При восстановлении глюкозы образуется

- 1) кислота
- 2) сложный эфир
- 3) соль
- 4) спирт

В порядке усиления кислотных свойств расположены кислоты

- 1) стеариновая – уксусная – трихлоруксусная
- 2) уксусная – стеариновая – трихлоруксусная
- 3) трихлоруксусная – уксусная – стеариновая
- 4) трихлоруксусная – стеариновая – уксусная

Верны следующие утверждения о свойствах сложных эфиров

А. Сложные эфиры – сильные окислители.

Б. При щелочном гидролизе сложных эфиров образуются соли карбоновых кислот.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба утверждения
- 4) оба утверждения неверны

A16

Формальдегид не реагирует с

- 1) $\text{Ag}_2\text{O}(\text{NH}_3 \text{ p-p})$
- 2) O_2
- 3) H_2
- 4) CH_3OCH_3

- Основные способы получения углеводов (в лаборатории). Основные способы получения кислородсодержащих соединений (в лаборатории)

Алкены образуются при нагревании спиртов с

- 1) органическими кислотами
- 2) концентрированной серной кислотой
- 3) соляной кислотой Бутанол-1 образуется в результате взаимодействия
- 4) оксидом меди (II) 1) бутаналя с водой
 2) бутена-1 с водным раствором щёлочи
 3) 1-хлорбутана с водным раствором щёлочи
 4) 1,2-дихлорбутана с водой

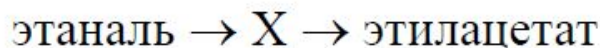
Бензол в лаборатории можно получить взаимодействием

- 1) циклогексана и серной кислоты
- 2) бензоата натрия и щелочи
- 3) углерода и водорода
- 4) этилена и серной кислоты

- Взаимосвязь углеводородов и кислородосодержащих органических соединений

A18

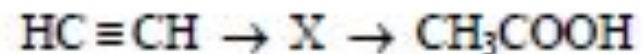
В схеме превращений



веществом «X» является

- 1) этановая кислота
- 2) ацетат натрия
- 3) ацетилен
- 4) ацетон

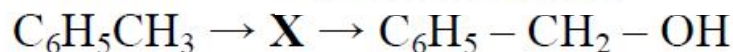
В схеме превращений



веществом X является

- 1) CH_3CHO
- 2) $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$
- 3) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$
- 4) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$

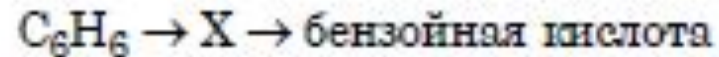
В схеме превращений



веществом «X» является

- 1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- 2) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_2\text{Cl}$
- 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
- 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$

В схеме превращений:



веществом X является

- 1) нитробензол
- 2) фенол
- 3) диметилбензол
- 4) толуол



ГРУБАЯ СИЛА И ПОНТЫ
не могут победить образование