Приложение 2

Справочный материал

**Справка 2**

**Как определить тип гибридизации атомов углерода в органических веществах?**

**Совет.** Чтобы определить тип гибридизации атомов углерода в органическом веществе, составьте структурную формулу. Атомы углерода, связанные σ – связями (одинарными) – находятся в sp3- гибридном состоянии; атомы углерода, образующие двойную связь – sp2- гибридном состоянии, тройную – sp. Атомы углерода ароматического кольца - sp2.

Например:

1 2 3 4 5 6 7

**СН3 – СН2 – СН= СН – СН2 – С ≡СН**

1,2,5 - sp3; 3,4 – sp2; 6,7 - sp

**Как определить вид химической связи в органических веществах?**

* одинарные связи это σ – связи;
* двойная связь образована: одной σ-связью и одной π-связью.
* тройная связь - одной σ-связью и двумя π-связями.

**Совет.** Внимательно читайте вопрос. Если нужно указать общее количество связей, не

забудьте указать связи, образованные атомами углерода и водорода.

В приведенном примере:

шесть (**С-С)** σ – связей; десять (**С-Н**) σ – связей; всего 16 σ – связей;

**три π-связи**.