## 学而思网校等习有意思

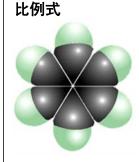
## 简单的有机物-烃(下)

四、乙烯

- 1、分子结构
- 2、物理性质 无色无味气体,密度比空气稍小,不易溶于水。
- 3、化学性质
- (1)氧化反应
- ①在空气中点燃,产生明亮火焰并伴随黑烟
- ②使酸性高锰酸钾褪色
- (2)加成反应

使溴水/Br,的CCl<sub>4</sub>溶液褪色

和HBr,H,O,H,加成 五、苯 1、苯的结构 结构简式和键线式的表达



## 2、物理性质

无色特殊气味的液体,有毒,不溶于水,密度比水小,熔点5.5℃,沸点 80.1℃。

- 3、化学性质
- 1、氧化反应
- 2、取代反应

卤代反应

硝化反应

3、加成反应

- 例1 下列各组物质中全属于有机物的是\_\_\_\_\_;属于烃的是\_\_\_\_。
  - A. CH<sub>4</sub>、 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH、 C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>(葡萄糖)、 (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>)n(纤维)
  - B. CH<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>Cl
  - C. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, CCl<sub>4</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>
  - D. CH<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>

例2 对 CI-Ç-CI 的叙述正确的是( )

- A. 两种结构 B. 只有一种结构
- C. 含有离子键 D. 有四种结构

例3 甲烷气体在氧气中燃烧生成二氧化碳和水的实验事实说明 ( )

- A. 甲烷的分子式为CH<sub>4</sub>
- B. 甲烷气体中含有碳元素和氢元素
- C. 甲烷气体中只含有碳元素和氢元素
- D. 甲烷的化学性质比较稳定

例4 若甲烷与氯气以物质的量之比1: 4混合,在光照下得到的产物最多是

( )

(1)HCl **②СН,С1,** 

③CHCl<sub>3</sub>

4CCl<sub>4</sub>

- A. (1)
- В. ②
- C. ③
- D. 4

例5 下列反应属于取代反应的是()

- A.Zn+CuSO<sub>4</sub>=Cu+ZnSO<sub>4</sub>
- B.NaCl+AgNO<sub>3</sub>=AgCl\+NaNO<sub>3</sub>
- C.CH<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>+Br<sub>2</sub>→CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>Br+HBr
- D.  $CH_4(g) + 2O_2(g) \xrightarrow{\text{k/k}} CO_2(g) + 2H_2O(l)$

例6 同系物具有: ①相同的通式: ②相同的物理性质: ③相似的化学性质: ④相似的结构特征:⑤不同的分子式.其中正确的是()

- A. 1)234 B. 1)235
- C. 1245 D. 1345

例7 下列叙述正确的是()

- A. 分子式相同,各元素含量也相同的物质是同种物质
- B. 通式相同的不同物质一定属于同系物
- C. 分子式相同的不同物质一定是同分异构体
- D. 相对分子质量相同的不同物质一定是同分异构体

例9 下列物质,属于烷烃的是()

- A.  $C_8H_{16}$  B.  $CH_3CH_2OH$
- C.  $CH_3$ — $C-CH_3$  D. H H H -C=C-H

例8 下列分子式只代表一种物质的是()

- A.  $C_4H_{10}$  B.  $C_3H_8$
- C.  $C_5H_{12}$  D.  $C_6H_{14}$

例10 下列化学性质中,烷烃不具备的是( )

- A. 可以在空气中燃烧
- B. 可以与CI。在光照下发生取代反应
- C. 可以与溴水中的溴反应而使溴水褪色
- D. 能使高锰酸钾溶液褪色

例11 某实验室需要少量的一氯乙烷,下列制取方法中所得产物含量最高的是

- A. 等物质的量的乙烷和氯气的光照反应
- B. 乙烯与氯气的加成反应
- C. 乙烯与氢气和氢气混合反应
- D. 乙烯与氯化氢加成反应

例12下列化学反应属于加成反应的是()

A. 
$$CH_4 + Cl_2 \xrightarrow{\mathcal{H}} CH_3Cl + HCl$$

B.CH<sub>2</sub> = CH<sub>2</sub> + HCl 
$$\xrightarrow{\text{@chain}}$$
 CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>Cl

$$C.CH_3COOC_2H_5 + H_2O \xrightarrow{H+} CH_3COOH + C_2H_5OH$$

$$D.CH_2 = CH_2 + H_2 \xrightarrow{Ni} CH_3CH_3$$

例13苯的结构式可用



来表示,下列关

于苯的叙述正确的是()

- A. 苯主要是以石油为原料而获得的一种重要化工原料
- B. 苯中含有碳碳双键, 所以苯属于烯烃
- C. 苯分子中6个碳碳化学键完全相同
- D. 苯可以与溴水、高锰酸钾溶液反应而使它们褪色

例14能说明苯分子中碳碳键不是单、双键相间交替的事实是

- ①苯不能使酸性KMnO<sub>4</sub>溶液褪色 ②苯环中碳碳键均相 同 ③邻二甲苯只有一种 ④苯的对位二元取代物只有一 种 ⑤苯的邻位二氯代物只有一种 ⑥在一定条件下苯与 H。发生加成反应生成环己烷
- A. 12345
- B. 1235
- C. 23456 D. 1246

同步强化课程:

- 1、烃类性质对比
- 2、烃类的燃烧计算专题
- 3、烃类的基本概念强化: 烃的分类, 同系物, 同分异构现象