随堂练习

1.从南方往北方长	途运输水果时,常常	将浸泡有酸性高锰酸钾料	容液的硅藻土放置在显	遂放水果的容器中,其		
目的是()						
A. 利用酸性高锰	酸钾溶液杀死水果周	围的细菌,防止水果霉素	芝			
B. 利用酸性高锰	酸钾溶液吸收水果周	围的氧气,防止水果腐火	<u>\rightarrow</u>			
C. 利用酸性高锰i	酸钾溶液吸收水果产	生的乙烯,防止水果早熟	丸			
D. 利用睃性高锰	酸钾溶液的氧化性,	催熟水果				
2.下列有机物中,	存在同分异构体的是	()				
A. CH ₄	B. CH ₃ CH ₃	C. CH ₃ CH ₂ CH ₃	D. CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃			
3.下列有机物存在	顺反异构现象的是()				
A. CH₃CH₃	B. CH ₂ =CH ₂	C. CH ₃ CH=CHCH ₃	D. CH ₃ CH=CH ₂			
4.下列关于乙烷、	乙烯、乙炔的说法正确	确的是()				
①它们既不是同系	《物,也不是同分异构》	万体				
②乙烷是饱和烃,	乙烯、乙炔是不饱和	口烃				
③乙烯、乙炔能係	 吏溴水褪色,乙烷不能	E使溴水褪色				
④它们都能燃烧,	乙炔燃烧火焰最明亮	E, 有浓烟				
⑤它们都能使酸性	性 KMnO₄溶液褪色					
A. ①③④	B. 1023)(5) C. (2)	345	D. 1234		
5.下列烃进行一氯	取代后,只生成三种	沸点不同产物的是()				
A. (CH ₃) ₃ CCH ₂ CH ₃		B. (CH ₃ CH ₂) ₂ CHCH ₃				
C. (CH₃)₂CHCH(CH	3)2	D. (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH	13			
6.现有相同碳原子	数的烷烃、烯烃、炔烷	烃,分别取等质量的三种	中烃在空气中完全燃烧	· 整生成二氧化碳和水,		
需要空气量的比较	中正确的是()					
A. 烷烃最多	B. 烯烃最多	C. 炔烃最多	D . 三有	者一样多		
7.相对分子质量为	100 的烷烃,其主链	上有 5 个碳原子的同分類	异构体有 ()			
A. 6 种	B. 3 种	C. 4 种	D	. 5 种		
8.某单烯烃与氢气	加成后得到的饱和烃	是				
CH ₂ —CH—CH ₂ —C	,					
СН; СН; СН; 该烯烃可能有的结构数目是()						
A. 1 种	B. 2 种	C. 3 种	D	. 4 种		

9.下列物质中存在顺反异	异构体的是()		
A. CH₃CH=CHCHCH₃	B. CH ₂ =CH ₂	CH ₃ C—CHCH ₃ CH ₃	D. CH ₃ C—CH ₂ Cl
10.化合物 (b)、	(d)、CH≡C-CH=	CH ₂ (p)的分子式均为 C ₄ H _{4。}	下列说法正确的是()
A. b 的同分异构体只有	īd和p两种	B. 只有 b 的所有原子	处于同一平面
C. b、d、p 均可与酸性	三高锰酸钾溶液反应	D. d 的一氯代物和二氯	氯代物均只有一种
11.已知二氯丁烷的同分	异构体有9种,则八	氯丁烷的同分异构体有()
A. 7 种	B. 8 种	C. 9 种	D. 10 种
12 .分子式为 C₅H ₇ CI 的有	机物,其结构不可能	是()	
A. 含有两个双键的直键	连有机物	B. 只含一个双键的直链	有机物
C. 含有一个双键的环状	代有机物	D. 含有一个三键的直链	有机物
13.某烃与溴的四氯化碳	溶液反应生成 CHBr ₂ 0	CBr ₂ CH ₂ CH ₃ , 则与该烃不	同类别的同分异构体是()
A. CH≡CCH ₂ CH ₃ B		C. CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃ D. CH ₂	
14.某单烯烃与 H₂加成后	CH₃−CH 舌的产物是 I CH	I−CH−C(CH₃)₃	的结构式可能有()
A. 1 种	B. 2 种	C. 3 种	D. 4 种
15.由乙烯推测丙烯的结	构或性质,正确的是	:()	
A. 分子中 3 个碳原子在	王同一直线上	B. 分子中所有原子都	在同一平面上
C. 分子中共价键的夹角	角均为 120°	D. 分子中共价键数为 8	,其中有一个碳碳双键
16.两种不同的烃 CxHy 和	T CaHb 不论以什么比	/例洞今 口两片质悬一字	三全燃烧时消耗 ○ 的质量和生成
水的质量不变,下列叙述	, , ,	17例化日, 八女心灰里	元主然於門伯代 O2 时灰重作主放
小时灰 <u>星</u> 个文, 1 7 0000		上 例 化 口 , 八 女 心 灰 里 足 ,	尤主然於明 柏花 U 2 时 <u>例</u> 重型工成
	述正确的是()	B. 可能是 C ₂ H ₄ 和 C ₃ H ₅	
	述正确的是() 「氢原子数一定相等		5 的混合物
A. CxHy 和 CaHb 分子中	述正确的是() 「氢原子数一定相等 是同分异构体	B. 可能是 C₂H₄ 和 C₃H	5 的混合物
A. CxHy 和 CaHb 分子中 C. CxHy 和 CaHb 一定是 17. 下列反应不属于加成。 A. CH ₂ = CH ₂ + HCl	 本正确的是() コ氢原子数一定相等 是同分异构体 反应的是() 定条件→CH₃CH₂Cl CO₂+6H₂O 化剂→CH₃CH₂OH 	B. 可能是 C₂H₄ 和 C₃H	5 的混合物
A. CxHy 和 CaHb 分子中 C. CxHy 和 CaHb 一定是 17.下列反应不属于加成。 A. CH ₂ — CH ₂ + HCl — 5 B. 2CH ₃ CH ₃ +5O ₂ 点燃 2C	述正确的是() □氢原子数一定相等 已同分异构体 反应的是() □ See CH ₃ CH ₂ Cl CO ₂ +6H ₂ O CH ₂ CH ₂ CH	B. 可能是 C₂H₄ 和 C₃H	5 的混合物

C. 乙烯和氯化氢反应 D. 乙烯和氢气反应后再和氯气反应

19.某气态烃 1 体积只能与 1 体积氯气发生加成反应,生成氯代烷,此氯代烷 1 mol 可与 4 mol 氯气发生完 全取代反应,则该烃的结构简式为()

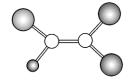
A. $CH_2 = CH_2$

B. $CH_3CH = CH_2$

 $C. CH_3CH_3$

D. $CH_2 = CHCH = CH_2$

20.如图是某种有机物分子的球棍模型图。图中的"棍"代表单键或双键,不同大小的"球"代表三种不同的 短周期元素的原子。对该有机物的叙述不正确的是()



- A. 该有机物可能的分子式为 C₂HCl₃
- B. 该有机物的分子中一定有 C──C 键
- C. 该有机物分子中的所有原子在同一平面上
- D. 该有机物可以由乙烯和氯化氢加成反应得到
- 21、能说明苯分子苯环的平面正六边形结构中,碳碳键不是单双键交替排布的事实是 (
 - A. 苯的一元取代物没有同分异构体 B. 苯的邻位二元取代物只有一种

 - C. 苯的间位二元取代物只有一种 D. 苯的对位二元取代物只有一种
- 22、苯环结构中不存在 C—C 单键与双键的交替结构,可以作为证据的是()
- ①苯不能使溴水褪色 ②苯不能使酸性高锰酸钾溶液褪色 ③苯在一定条件下既能发生取代反应,又能 发生加成反应 ④经测定,邻二甲苯只有一种结构 ⑤经测定,苯环上碳碳键的键长相等,都是 $1.40 \times 10^{-10} \text{m}$
 - A. (1)(2)(4)(5) B. (1)(2)(3)(5) C. (1)(2)(3)
- D. (1)(2)
- 23、用分液漏斗可以分离的一组液体混合物是

)

- A. 溴和 CC1。 B. 苯和溴苯 C. 硝基苯和水 D. 汽油和苯
- 24、下列关于石油的说法正确的是()。
 - A、石油主要含有碳、氢两种元素
- B、石油属于可再生矿物能源
- C、石油的裂化是物理变化
- D、石油分馏的各馏分均是纯净物

都属于萘的同系物。

萘和萘的同系物分子组成通式是()

A. $C_nH_{2n-6}(n \ge 11)$ B. $C_nH_{2n-8}(n \ge 10)$ C. $C_nH_{2n-10}(n \ge 10)$ D. $C_nH_{2n-12}(n \ge 10)$

26、美国康乃尔大学的魏考克斯(C•Wilcox)所合成的一种有机分子,就像一尊释迦牟尼佛。因而称为释 迦牟尼分子(所有原子在同一平面)。





有关该有机分子的说法正确的是()。[来源:学_科_网 Z_X_X_K]
A. 该有机物属于芳香烃 B. 该有机物属于苯的同系物
C. 该有机物分子中含有 20 个碳原子 D. 该有机物的一氯代物只有 3 种
27、不能直接用乙烯为原料制取的物质是()。
A、CH ₃ CH ₂ Cl B、CH ₂ Cl-CH ₂ Cl C、 $\{CH_2-CH_2\}_n$ D、 $\{CH_2-CH_2\}_n$
28、鉴别下列各组物质所用方法或试剂不可靠的是()。
A、用酸性高锰酸钾溶液鉴别直馏汽油与裂化汽油 B、用溴水鉴别苯、甲苯和二甲苯
C、用燃烧方法鉴别聚乙烯、聚氯乙烯和聚苯乙烯 D、用溴水鉴别苯、硝基苯和苯乙烯
29、两种物质不论以什么质量比混合,只要混合物的质量一定,充分燃烧时产生的水的量总为定值,这
组混合物是 ()
A. 乙炔和丁炔 B. 乙烷和丁烷 C. 乙炔和苯 D. 苯和甲苯
30、在实验室中,下列除去杂质的方法正确的是 ()
A. 溴苯中混有溴: 加入 KI 溶液,振荡
B. 乙烷中混有乙烯: 通氢气在一定条件下反应,使乙烯转化为乙烷
C. 硝基苯中混有浓硝酸和浓硫酸:将其倒入 NaOH 溶液中,静置,然后过滤
D. 乙烯中混有 CO ₂ : 将其通入 NaOH 溶液中洗气
31 、某烃的分子式为 $C_{10}H_{14}$,能使高锰酸钾酸性溶液褪色,不能使溴水褪色,分子结构中含两个相同的
烷基,则此烃可能的结构有()。
A、2 种 B、3 种 C、4 种 D、5 种

32、实验室制取硝基苯,正确的操作顺序是 ()

A. 将苯和浓硝酸混合,再加浓硫酸冷却

- B. 将苯和浓硫酸混合,再加浓硝酸冷却
- C. 在浓硝酸中加入浓硫酸冷却,再滴入苯
- D. 在浓 硫 酸 中 加入浓 硝 酸 冷却,再滴入苯
- 33、下列有关甲苯的实验事实中,能说明侧链对苯环性质有影响的是(
 - A. 甲苯的反应生成三硝基甲苯
- B. 甲苯能使酸性高锰酸钾溶液褪色
- C. 甲苯燃烧产生带浓烟的火焰 D. 1 mol 甲苯与 3 molH₂ 发生加成反应
- 34、有机物的结构可用"键线式"简化表示。如 $CH_3-CH=CH-CH_3$,可简写为/ \checkmark /,有机物X的 键线式为,下列说法不正确的是 (
 - A. X 的化学式

为 C₈H₈



B. 有机物 Y 是

X 的同分异构体,且属于芳香烃,则 Y 的结构简式为

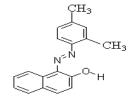


- C. X 能使高锰酸钾酸性溶液褪色
- D. X 与足量的 H_2 在一定条件下反应可生成环状的饱和烃 Z, Z 的一氯代物有 4 种
- 35、某种气态烷烃和具有一个双键的气态烯烃组成的混合气体,其平均相对分子质量为36,取标准状况 下的此种混合气体 4.48 L,通过足量溴水中,称量得知溴水增重 2.8 g,则此两种烃可能是(

- A、甲烷与丁烯 B、甲烷与丙烯 C、丙烷与乙烯 D、乙烷与丙烯
- 36、下列描述 CH₃—CH=CH—C≡C—CH₃分子结构的叙述中,正确的是()

 - A. 6 个碳原子有可能都在一条直线上 B. 最多 5 个碳原子有可能在一条直线上
 - C. 6个碳原子一定都在同一平面上 D. 6个碳原子不可能都在同一平面上
- 37、苏丹红是很多国家禁止用于食品生产的合成色素,结构简

式如右图,关于苏丹红说法错误的是()



- A. 分子中含一个苯环和一个萘环
- B. 属于芳香烃
- C. 能被酸性高锰酸钾溶液氧化
- D. 能溶于苯

中可用于合成结构简式如下的高分子材料

A. (1)(3)(4)

B. (1)(2)(3)

D. 234

- 39、已知 C—C 键可以绕键轴自由旋转,结构简式为
- CH₃ CH₃

的烃,下列说法中正确的是

- A. 分子中至少有8个碳原子处于同一平面上
- B. 分子中至少有 9 个碳原子处于同一平面上
- C. 该烃的一氯取代物最多有四种
- D. 该烃是苯的同系物
- 40、下列说法中正确的是()

C. CH_3 和 CH_3 是两种不同物质 D. $C=CCH_3$ 中所有 C 原子共平面