


## 高二下学期化学测试卷

### 参考答案

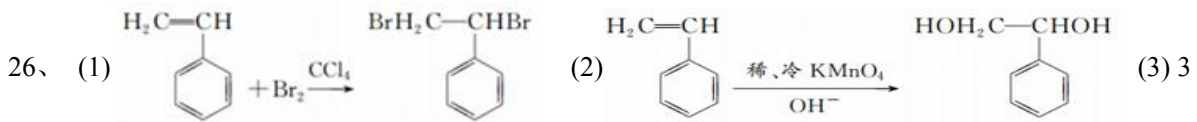
序号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	B	D	C	C	A	D	B	D	B	B	C	D
序号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	A	B	B	B	D	B	C	B	C	C	C	C	

#### 部分试题解析

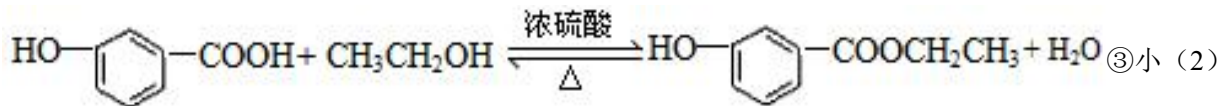
17、 $[C_4H_8O_2]$ 属于酯类的同分异构体，为饱和一元酯，若为甲酸与丙醇形成的酯，甲酸只有1种结构，丙醇有2种，形成的酯有2种，若为乙酸与乙醇形成的酯，乙酸只有1种结构，乙醇只有1种结构，形成的乙酸乙酯有1种，若为丙酸与甲醇形成的酯，丙酸只有1种结构，甲醇只有1种结构，形成的丙酸甲酯只有1种，所以 $C_4H_8O_2$ 属于酯类的同分异构体共有4种，A正确； $C_4H_8O_2$ 属于羧酸时，可以是丁酸或2-甲基丙酸，共有2种同分异构体，B不正确；存在分子中含有六元环的同分异构体：，C正确； $C_4H_8O_2$ 属于羟基醛时，可以是2-羟基丁醛、3-羟基丁醛、4-羟基丁醛、2-甲基-2-羟基丙醛、2-甲基-3-羟基丙醛，共5种同分异构体，D正确。]

24【答案】C【解析】A. 乙醇有挥发性，乙醇也能使酸性 $KMnO_4$ 溶液褪色，无法证明生成的气体是乙烯，故A错误；B. 等浓度的 $Na_2CO_3$ 的pH大于 $Na_2SO_3$ 的溶液的pH，可知 $H_2SO_3$ 的酸性比碳酸强，但 $H_2SO_3$ 不是硫的最高价氧化物对应水化物，无法判断硫的非金属性比碳强，故B错误；C. 向2.0ml浓度均为 $0.1mol \cdot L^{-1}$ 的KCl、KI混合溶液中滴加1~2滴 $0.01mol \cdot L^{-1}AgNO_3$ 溶液，振荡，最先生成的是AgI黄色沉淀，可知 $K_{sp}(AgCl) > K_{sp}(AgI)$ ，故C正确；D. 向液中先滴加 $Ba(NO_3)_2$ 溶液，再滴加稀盐酸，所得沉淀可能为AgCl，另外如果溶液里有 $SO_3^{2-}$ ， $NO_3^-$ 在酸性条件下氧化 $BaSO_3$ 沉淀得 $BaSO_4$ ，故D错误，答案为C。

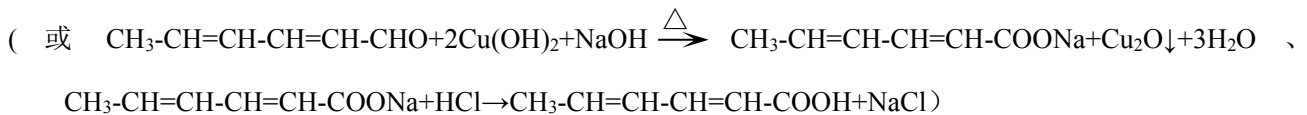
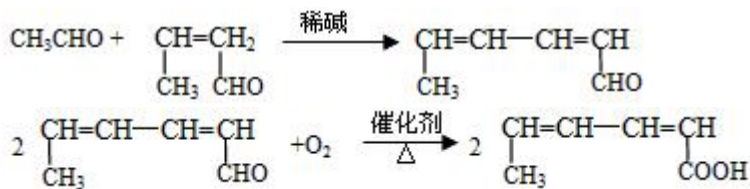
25【答案】C【解析】二氧化碳质量为30.8g， $n(CO_2) = 30.8g \div 44g/mol = 0.7mol$ ， $n(C) = n(CO_2) = 0.7mol$ ；水的质量为12.6g， $n(H_2O) = 12.6g \div 18g/mol = 0.7mol$ ， $n(H) = 2n(H_2O) = 2 \times 0.7mol = 1.4mol$ ，即0.1mol烃中含有0.7molC原子，1.4molH原子，所以该烃的分子式为 $C_7H_{14}$ ，此烃不饱和度为1，能使酸性高锰酸钾溶液褪色，说明含有1个碳碳双键，若其结构中只含有两个 $-CH_3$ ，那么其结构可以为2-庚烯、3-庚烯、2-甲基-1-己烯、3-甲基-1-己烯、4-甲基-1-己烯、5-甲基-1-己烯、2-乙基-1-戊烯、3-乙基-1-戊烯、2-乙基-1-丁烯，其中2-庚烯、3-庚烯均存在顺反异构体，故总共有10种，答案选C。



27 (1) ① 羟基 ②



①CH≡CH ② C-C 键③ (共 2 分) 加聚 取代 (水解) 反应 ④



28、(1) 醛基, 碳碳双键 (2 分) (2) 取代反应 (1 分)

