

# 2021 年佛山市中考化学一模模拟试卷

## 化学参考答案

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
C	A	D	B	A	D	D	D	D	C	C	C	A	B	A

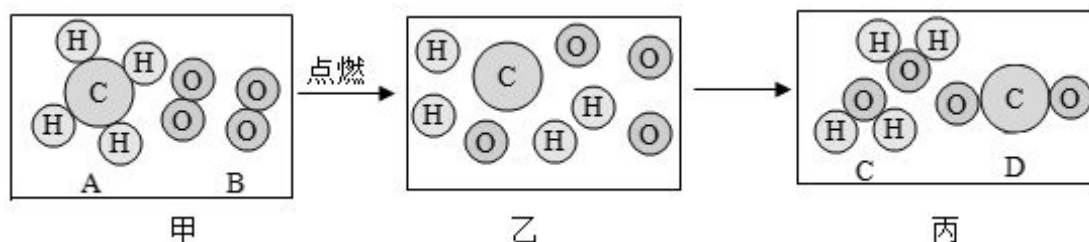
16. (1) 金属;

(2) 氧气 (或  $O_2$ ) ; 水 (或  $H_2O$ ) ;

(3)  $2C_2H_2+5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4CO_2+2H_2O$ ; 化学;

(4) ①②④。

17. (1) ①



②分子

③甲烷分子和氧气分子分裂成碳原子、氢原子和氧原子，碳原子、氢原子和氧原子重新结合成二氧化碳分子和水分子。

④ $O^{2-}$

(2)  $Al_2(OH)_3 + 3HCl == 2AlCl_3 + 3H_2O$

(3)  $CaO + H_2O == Ca(OH)_2$

18. (1) ①长颈漏斗;  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$  ②B; ③过滤; ④A

(2) ①b; ② $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$ ; 紫色石蕊试液;

19. 【猜想与分析】氧化钙能和水反应生成氢氧化钙

【实验与事实】氢氧化钙 ; 碳酸钙

【原理与呈现】 $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$ ;  $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$

【实验结论】碳酸钙

【实践与应用】肥皂水

20. (1)  $Al_2O_3 + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2O$ ;

$Ca(OH)_2 + MgCl_2 = Mg(OH)_2 \downarrow + CaCl_2$  或者  $3Ca(OH)_2 + 2AlCl_3 = 2Al(OH)_3 \downarrow + 3CaCl_2$

(2)  $\text{SO}_4^{2-}$ ;

(3) 过滤，玻璃棒，蒸发浓缩；

(4) 硫酸钡（或氢氧化镁），HCl

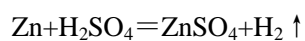
21. (1) 四

(2) 当加入 40 克稀硫酸时，锌完全反应。杂质的质量为 3.6g，样品中锌的质量分数为：

$$\frac{10\text{g}-3.6\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 64\%。$$

(3) 因前四次中稀硫酸完全反应，故求稀硫酸溶质的质量分数，可用前四次的数据。

设 10 克稀硫酸中含硫酸的质量为 x



65                  98

10g - 8.4g          x

$$\frac{65}{10\text{g} - 8.4\text{g}} = \frac{98}{x}$$

$$x = 2.41\text{g}$$

则稀硫酸中溶质的质量分数为：  $\frac{2.41\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 24.1\%$