

2020年广东广州越秀区广州市育才实验学校初三 二模化学试卷

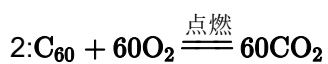
一、选择题

1 B 2 D 3 B 4 C 5 B 6 A 7 A 8 D 9 C 10 B 11 C

12 C 13 D 14 A 15 D 16 D 17 C 18 C 19 B 20 A

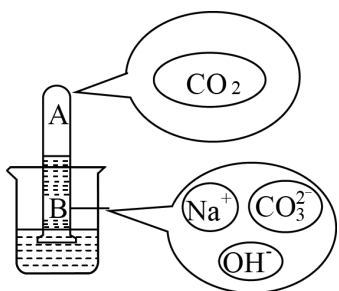
二、非选择题

21 (1) 1:分子



(2) 化学

22 (1)



(2) $1:2\text{Sc} + 6\text{HCl} = 2\text{ScCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$

$2:\text{Sc}^{3+}, \text{Cl}^-$

23 (1) $1:\text{Fe}(\text{NO}_3)_3, \text{BaCl}_2$

2:Na₂CO₃

(2) 过量稀硝酸、过量Ba(NO₃)₂溶液、少量AgNO₃溶液

24

(1) 58

(2) 二氧化铈

(3) AB

(4) ① $\text{Ce}_2(\text{CO}_3)_3 + 6\text{HCl} = 2\text{CeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{CO}_2 \uparrow$

② 1:7

③ 1:B

2:W、X

25

(1) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$

(2) 1:使滤液 I 呈碱性

$2\text{FeSO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 = \text{FeCO}_3 \downarrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

(3) 温度不高于 40°C

(4) 无白色沉淀产生

(5) 1.1a

26

(1) 1:石棉网

2:C

(2) BA

27

(1) 1:丙

2:C

3:乙

4:A

5:丁

(2) 1:81.7

2:溶解

3:过滤

(3) 长颈漏斗中液面低于锥形瓶中

28

(1) ① 5.5

② 1:浓硫酸

2:用玻璃棒不断搅拌

③ 吸热

(2) ① 增多

② $\text{AgCl} + \text{NaBr} = \text{AgBr} \downarrow + \text{NaCl}$

③ 加氯化钠溶液后无明显现象，加硫化钠之后有黑色沉淀生成

29

(1) 不合理， CuSeO_4 易溶于水形成蓝色溶液

(2) 1:含 Ba^{2+} 的可溶性盐

2: BaSeO_4 是难溶于水的白色固体

3:加入适量的 BaCl_2

4:有白色沉淀产生