

2020—2021 学年上学期期末考试

九年级化学 参考答案

一、选择题（每小题 2 分，共 28 分）

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

二、填空题（每空 2 分，共 32 分）

15. N_2 （或氮气）， SiO_2

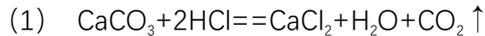
16. 以氧气为例：



(2) 将带火星的木条伸入集气瓶内，木条复燃。

(3) 把带火星的木条伸入集气瓶口，木条复燃。

或以二氧化碳为例：



(2) 向集气瓶中加入少量澄清的石灰水，振荡，澄清的石灰水变浑浊。

(3) 将燃着的木条放在集气瓶口，木条熄灭。

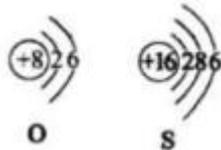
17. (1) 将燃着的木条分别放入盛有空气和呼出的气体的集气瓶中。

(2) 木条燃烧剧烈程度不同， O_2 含量不同。

18. (1) 52.4%

(2) 配成热饱和溶液并冷却

(3) 升高温度



19. (1)

(2) 最外层电子数相同

(3) 2 : 1（或 1603 : 800）

20. (1) 3

(2) 50

(3) 量筒、烧杯、胶头滴管

三、简答题（共 20 分）

21. $CO_2 + C \xrightarrow{\quad} 2CO$ $CO + CuO \xrightarrow{\quad} Cu + CO_2$ （4分）22. (1) 单质：C、 O_2 、Cu；化合物： $CuSO_4$ 、 CO_2 、NaCl（1分）

(2) 由原子构成的物质：C、Cu（1分）

由分子构成的物质： O_2 、 CO_2 （1分）

每个牛孩身后都有一个牛家长

由离子构成的物质：CuSO₄、NaCl（1分）

23. (1) 红磷只与空气中的氧气反应，且生成固体，对试剂瓶内压强几乎无影响。（2分）

(2) 红磷与白磷都是可燃物、红磷与白磷的着火点不同。（合理即可）（4分）

24. 点燃三种气体，分别用干燥的冷烧杯罩在火焰上方，烧杯瓶壁上没有水珠的是一氧化碳；向烧杯壁上有水珠的两个集气瓶中，分别注入澄清的石灰水，振荡，石灰水变浑浊的是甲烷，不变浑浊的是氢气。（合理即可）（6分）

四、综合应用题（共 20 分）

25. (1) b（1分）

(2) ①铝与空气中的氧气反应，其表面生成了一层致密的氧化铝薄膜。（1分）

② $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2$ a 接 e（或 a 接 c）（3分）

③ $Zn + 2AgNO_3 = Zn(NO_3)_2 + 2Ag$ Zn(NO₃)₂（3分）

(3) ①置换反应（1分）

② $2Al_2O_3 \xrightarrow{\text{通电}} 4Al + 3O_2 \uparrow$ （2分）

③氧化汞分子分解成氧原子和汞原子，每 2 个氧原子结合成 1 个氧分子，许多汞原子聚集成金属汞。（2分）

④方法 1：设理论上可以炼出含铁 96% 的生铁的质量为 x 。

$3CO + Fe_2O_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2Fe + 3CO_2$ （2分）

160 112

$2000\text{ t} \times 80\%$ $x \times 96\%$

$\frac{160}{112} = \frac{2000\text{ t} \times 80\%}{x \times 96\%}$ (2分)

$x = 1166.7\text{ t}$ (1分)

答：理论上可以炼出含铁 96% 的生铁的质量为 1166.7 t。

方法 2： $\frac{2000\text{ t} \times 80\% \times 70\%}{96\%} = 1166.7\text{ t}$ (2分)



牛家长
niujiazhang.com

每个牛孩身后都有一个牛家长

牛家长
niujiazhang.com



升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动



 牛家长
niujiazhang.com

每个牛孩身后都有一个牛家长

 牛家长
niujiazhang.com



牛家长助手

识别二维码添加好友
发送“九年级”即可进群

考试真题 政策解读 家长互聊



每个牛孩身后都有一个牛家长