

北京市海淀区 2002 年 高级中等学校招生考试 化学

(本卷满分 80 分，考试时间 60 分钟)

可能用到的相对原子质量：

H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 Mg-24
Cl-35.5 Ca-40 Fe-56 Cu-64

一、选择题(下列各题只有一个选项符合题意，
每小题 2 分，共 32 分)

1. 下列变化中，属于化学变化的是()

- A. 酒精挥发 B. 矿石粉碎
C. 冰雪融化 D. 白磷自燃

2. 下列物质中，属于混合物的是()

- A. 空气 B. 石墨 C. 水银 D. 胆矾

3. 下列物质中，属于盐的是()

- A. H_2SO_4 B. $CaCO_3$ C. $NaOH$ D. HgO

4. 电解水的实验证明，水是由()

- A. 氢气和氧气组成 B. 氢分子和氧分子构成

C. 氢元素和氧元素组成 D. 氢分子和氧原子构成

5. 下列关于分子和原子的说法中，不正确的是（ ）

A. 分子、原子都在不停地运动

B. 分子、原子都是构成物质的微粒

C. 原子是不能再分的最小微粒

D. 分子是保持物质化学性质的最小微粒

6. 下列物质在氧气中燃烧，能产生明亮的蓝紫色火焰的是（ ）

A. 红磷 B. 硫粉 C. 铁丝 D. 氢气

7. 下列物质中，不能与稀硫酸反应的是（ ）

A. Cu B. CuO C. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ D. Na_2CO_3

8. 铁是一种应用广泛的金属，下列有关铁的说法中，正确的是（ ）

A. 铁丝在氧气中燃烧生成氧化铁

B. 铁在干燥的空气中容易生锈

C. 铁是地壳里含量最多的金属元素

D. 用铁锅炒菜可使食物中增加微量铁元素

9. 地球上可以直接利用的淡水不足总水量的 1%，节约用水、保护水资源是每个公民应尽的义务。下列

做法中，不正确的是()

- A. 北京市政府给每户居民发放节水龙头
- B. 用喷灌、滴灌的方法浇灌园林或农田
- C. 将工业废水处理达标后排放
- D. 将生活污水任意排放

10. “西气东输”是我国西部大开发中的一项重点工程，输送的是当今世界上最重要的一种气体化石燃料，该气体的主要成分是()

- A. 氢气
- B. 一氧化碳
- C. 甲烷
- D. 二氧化碳

11. 遇到下列情况，采取的措施正确的是()

- A. 浓硫酸不慎滴在手上，立即用大量水冲洗
- B. 酒精灯不慎打翻起火，立即用水浇灭
- C. 炒菜时油锅着火，立即盖上锅盖
- D. 发现家中天然气泄漏，立即打开抽油烟机

12. 粗盐提纯的实验中，主要操作顺序正确的是()

- A. 过滤、溶解、蒸发
- B. 溶解、蒸发、过滤
- C. 蒸发、溶解、过滤
- D. 溶解、过滤、蒸发

13. 下列物质溶于水，所得溶液的 pH 大于 7 的是()

A. 干冰 B. 生石灰 C. 食醋 D. 食盐

14. 把铁粉、锌粉放入硝酸银和硝酸铜的混合溶液中，充分反应后过滤，滤出的金属中一定含有（ ）

A. Fe B. Cu C. Ag D. Cu 和 Ag

15. 下列物质中，分别与 AgNO_3 、 CuSO_4 、 K_2CO_3 三种溶液混合时，均有白色沉淀生成的是（ ）


A. 盐酸 B. 硝酸钙溶液
C. 氢氧化钠溶液 D. 氯化钡溶液

16. 将氯化钾、氯化铁和硫酸钡的固体混合物逐一分离，应选用的一组试剂是（ ）

A. 水、硝酸银溶液、稀硝酸
B. 水、氢氧化钠溶液
C. 水、氢氧化钾溶液、盐酸
D. 水、氢氧化钾溶液

二、填空题(每空 1 分，共 26 分)

17. 用化学符号表示: 3 个氧分子____，2 个铝原子____，1 个钠离子_____。

18. 某元素的原子结构示意图为 ，其原子核

内的质子数为____，该元素属于____元素(填“金属”或“非金属”)。

19. 二氧化氮是大气污染物之一。通常状况下，它是一种有刺激性气味的红棕色气体，这里描述的是二氧化氮的性质____(填“物理”或“化学”)。

20. 吸毒严重危害人体健康与社会安宁，是世界的一大公害。“摇头丸”是国家严禁的一种毒品，化学式为 $C_9H_{13}N$ ，它由____种元素组成，其相对分子质量为____。

21. 氨是生产氮肥的原料，氨水也可直接做氮肥使用。氨(NH_3)中，氮元素的化合价为____。

22. 现有盐酸、熟石灰、烧碱、食盐四种物质，其中能用于金属除锈的是____，能用于改良酸性土壤的是____。

23. 为了延长白炽灯的使用寿命，灯泡里放有极少量的红磷做脱氧剂，其作用的化学方程式为____反应的基本类型是____。

24. 二氧化碳是常用的灭火剂，但金属镁着火却不能用二氧化碳扑灭，因为镁能在二氧化碳中继续燃烧，生成黑色和白色两种固体粉末。写出该反应的化

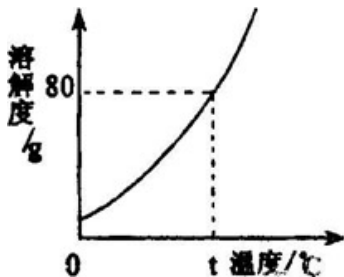
学方程式_____。

25. 检验长期敞口放置的氢氧化钠溶液是否变质，可选用的试剂是_____，如果变质了，请选择适宜试剂除去杂质其化学方程式为_____。

26. 右图是固体 A 的溶解度曲线，请回答：

(1) t 时，A 的饱和溶液中溶质的质量分数为_____。

(2) 若将上述饱和溶液转化为不饱和溶液，可采用的方法有_____。

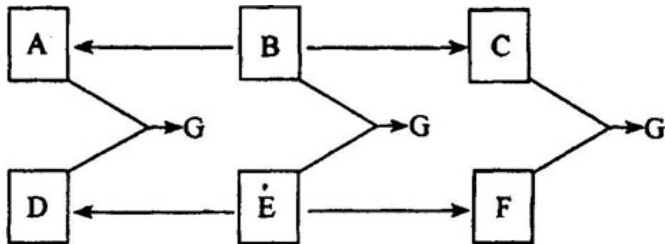


27. 汽车、电动车一般要使用铅酸蓄电池。

某铅酸蓄电池用的酸溶液是溶质质量分数为 28% 的稀硫酸，若用 1L 溶质质量分数为 98% 的浓硫酸(密度为 $1.84\text{g}/\text{cm}^3$) 配制该稀硫酸时，需要蒸馏水(密度为 $1\text{g}/\text{cm}^3$) _____ L，配得稀硫酸的质量为 _____ kg。

28. 有一种混合气体，可能由 H_2 、 CO 、 CO_2 和 HCl 中的一种或几种组成，将此混合气体通入澄清的石灰水中，未见浑浊，但气体总体积明显减小；再将剩余的气体在氧气中燃烧，燃烧产物不能使无水硫酸铜变蓝。则原混合气体中一定含有_____，可能含有_____。

29. A、B、C、D、E、F 分别为酸、碱、盐中的 6 种物质，它们都易溶于水，且有如下图所示的转化关系。已知 G 是一种难溶于稀硝酸的白色沉淀。

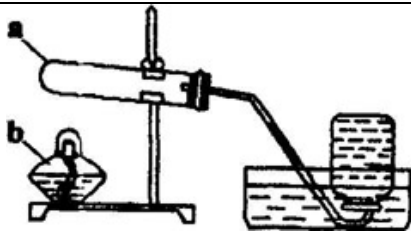


(1) 试推断 B、E、G 的化学式：B_____，E_____，G_____。

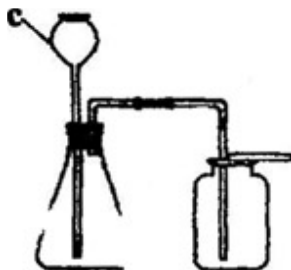
(2) 写出 A 与 D 反应的化学方程式：_____。

三、实验题(每空 1 分，共 14 分)

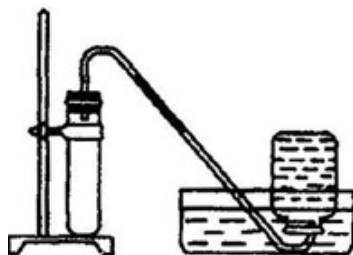
30. 根据下面的实验装置图回答问题：



装置 A



装置 B



装置 C

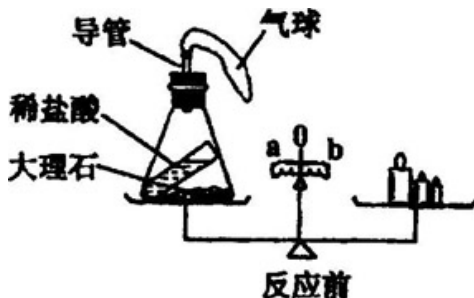
(1) 写出图中标有字母的仪器名称 : a _____ ,

b____, c_____。

(2) 实验室制取氧气应选用的装置是(填装置序号, 下同)_____制取氢气应选用的装置是____, 制取二氧化碳应选用的装置是____; 检验二氧化碳是否收集满时应将____放在集气瓶口。

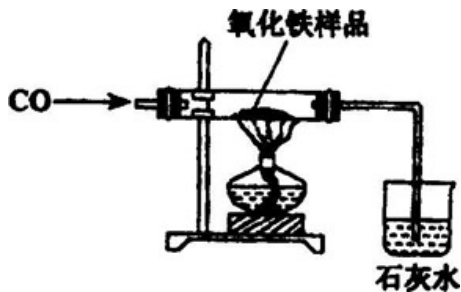
(3) 用氯酸钾和二氧化锰制取氧气的化学方程式为____, 实验室制取氢气最适宜的一组药品为_____。

31. 某同学用左图所示的装置验证质量守恒定律时, 将锥形瓶倾斜, 使稀盐酸与大理石接触, 待充分反应后, 发现天平指针指向____(填“a 方向”、“b 方向”或“0”), 其原因是_____。



32. 现有含杂质的氧化铁样品(杂质不参加反应), 为了测定该样品中氧化铁的质量分数, 某同学

称取该样品 10g，并用右图所示的装置进行实验，得到如下两组数据：



	反应前	氧化铁完全反应后
A 组	玻璃管和氧化铁样品的质量 43.7g	玻璃管和固体物质的质量 41.3g
B 组	烧杯和澄清石灰水的质量 180g	烧杯和烧杯中物质的质量 186.2g

试回答：

(1) 你认为，应当选择____组的实验数据来计算样品中氧化铁的质量分数，计算的结果为_____。

(2) 这位同学所用实验装置的不足之处是_____。

四、计算题(每小题 4 分，共 8 分)

33. 用氢气还原氧化铜，当 4g 氧化铜完全被还原时，求参加反应的氢气的质量。

34. 将 20g 不纯的氯化镁样品(杂质不溶于水,也不参加反应)跟一定量的氢氧化钠溶液恰好完全反应,得到溶质质量分数为 10%的溶液 234g。求:

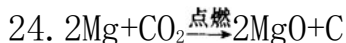
- (1) 样品中氯化镁的质量;
- (2) 加入的氢氧化钠溶液中溶质的质量分数。

参考答案

1. D 2. A 3. B 4. C 5. C 6. B 7. A 8. D 9. D 10. C
11. C 12. D 13. B 14. C 15. D 16. C

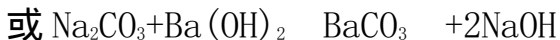
17. $3O_2$ 2Al Na^+ 18. 17 非金属 19. 物理
20. 3 135

21. -3 价 22. 盐酸 熟石灰 23. $4P+5O_2 \xrightarrow{\Delta} 2P_2O_5$
化合反应



25. 盐酸(常见的酸,含 Ca^{2+} 、 Ba^{2+} 的可溶性的盐或

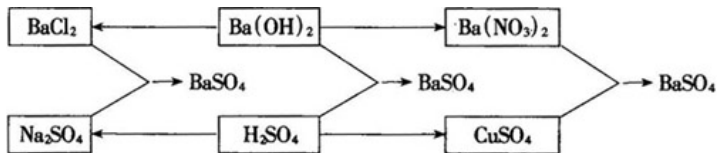
碱均可)



26. (1) 44.4% (2) 升温、加水(或加不饱和溶液)

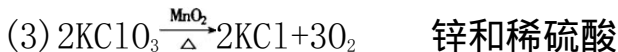
27. 4.6 6.4(或 6.44) 28. CO、HCl CO₂

29. (分析)



30. (1) 试管 酒精灯 长颈漏斗

(2) A C B 燃着的木条

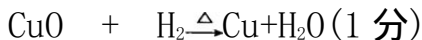


31. b 方向 气球胀大, 所受空气浮力增大

32. (1) A 80%

(2) 缺少尾气处理装置

33. 解: 设参加反应的氢气的质量为 x



80 2 (1 分)

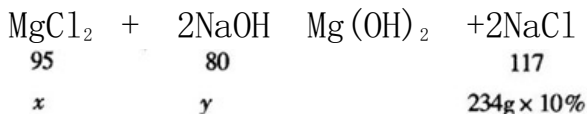
$$4g \quad x \quad (1 \text{ 分})$$

$$80/40g=2/x \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = \frac{2 \times 4g}{80} = 0.1g \quad (1 \text{ 分})$$

答:参加反应的氢气的质量为 0.1g。

34. 解 1: 设样品中氯化镁的质量为 x , 消耗氢氧化钠的质量为 y



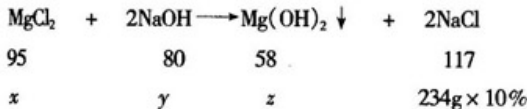
$$x = \frac{95 \times 234g \times 10\%}{117} = 19g \quad (1 \text{ 分})$$

$$y = \frac{80 \times 234g \times 10\%}{117} = 16g \quad (1 \text{ 分})$$

加入的氢氧化钠溶液中溶质的质量分数为:

$$\frac{16g}{16g + 234g \times (1 - 10\%)} \times 100\% = 7.1\% \quad (2 \text{ 分})$$

解 2: 设生成氢氧化镁的质量为 z



(x 、 y 的解法同上) (2 分)

$$z = \frac{58 \times 234g \times 10\%}{117} = 11.6g$$

加入的氢氧化钠溶液中溶质的质量分数为:

$$\frac{16g}{11.6g + 234g - 19g} \times 100\% = 7.1\% \quad (2 \text{ 分})$$

答:氯化镁的质量为 19g , 氢氧化钠溶液中溶质的质量分数为 7.1%。

北京市东城区 2002 年 初中升学统一考试 化学

(本卷满分 80 分，考试时间 120 分钟)

第 卷(选择题 40 分)

可能用到的相对原子质量：

H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Cl-35.5 Fe-56

一、选择题(共 40 分，每小题 1 分。每小题只有 1 个选项符合题意)

1. 下列变化中，属于化学变化的是()

- A. 白磷自燃 B. 汽油挥发
C. 水遇强冷变成冰 D. 分离液态空气制氧气

2. 下列物质中，属于纯净物的是()

- A. 澄清石灰水 B. 硫酸锌 C. 新鲜的空气 D. 钢

3. 下列符号中，既能表示氢元素，又能表示氢原子的是()

- A. 2H B. 2H⁺ C. 2H₂ D. H

4. 人体细胞中含量最多的元素是()

A. Ca B. C C. O D. N

5. 按体积分数计算，氧气在空气中约占（ ）

A. 78% B. 21% C. 0.04% D. 0.03%

6. 下列固体物质中，颜色为绿色的是（ ）

A. 无水硫酸铜 B. 氢氧化铜

C. 碱式碳酸铜 D. 氧化铜

7. 下列实验现象叙述错误的是（ ）

A. 硫在氧气中燃烧发出淡蓝色的火焰

B. 铁在氧气中燃烧时火星四射

C. 镁在空气中燃烧发出耀眼的白光

D. 一氧化碳在空气中燃烧发出蓝色火焰

8. 下列关于二氧化碳的叙述错误的是（ ）

A. 环境监测中心在公布城市空气质量状况时不包括该气体

B. 是造成全球气候变暖的主要气体

C. 在蔬菜大棚中，适量补充其含量有利于农作物的生长

D. 能与血液中的血红蛋白结合，使血红蛋白携氧能力降低

9. 下列污染因素中： 工业生产中废液、废渣的

任意排放 城市生活污水的任意排放 农业生产中农药、化肥的任意使用 频频发生的沙尘暴。其中不会对水源造成重大污染的是()

- A. B. C. D.

10. 下列说法正确的是()

- A. 原子是不可再分的粒子
B. 相对原子质量就是原子的实际质量
C. 分子是保持物质性质的最小粒子
D. 与元素的化学性质关系密切的是原子的最外层

电子数

11. 下列说法正确的是()

- A. 氧元素与碳元素的区别决定于质子数的不同
B. 地壳中含量最多的非金属元素是硅
C. 含氧元素的化合物一定是氧化物
D. 酸的组成中一定含有氢氧元素

12. 下列物质属于碱的是()

- A. 苛性钠 B. 纯碱 C. 生石灰 D. 石灰石

13. 下列物质中, 对人体无毒的是()

- A. NaCl B. NaNO₂ C. CH₃OH D. CO

14. 下列各组物质属于同一种物质的是()