

娄底市 2018 年初中毕业学业水平考试试题卷 理科综合（化学）

亲爱的同学：甜蜜的初中生活即将过去，展示自己的时候到啦。你要冷静思考，沉着答卷，细心检查哦！祝你成功！理科综合时量 120 分钟，化学满分 100 分。请将答案填写在答题卡上的相应位置

可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 Cl-35.5 Fe-56

五、选择题（本大题共 15 个小题，每小题只有一个正确答案，每小题 2 分，共 30 分）

23. 生活中变化无处不在，下列变化属于化学变化的是（ ）

- A. 汽油挥发 B. 粮食酿酒 C. 石蜡融化 D. 木材成椅

24. 化学是一门以实验为基础的科学，下列实验操作正确的是（ ）



A. 取固体药品 B. 闻气体气味 C. 稀释浓硫酸 D. 熄灭酒精灯

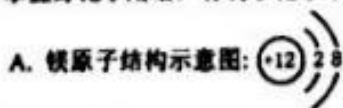
第 23 题 考点解析：化学变化与物理变化的区别 答案：B

第 24 题 考点解析：实验操作 答案：D

25. 我们每天都得保证各种营养素的均衡摄入。以下食物主要提供蛋白质的是（ ）

- A. 鸡蛋 B. 大米 C. 黄瓜 D. 植物油

26. 掌握好化学用语，有利于化学学习。下列化学用语使用正确的是（ ）



B. 硝酸根离子： NO_3

C. 两个水分子： $2\text{H}_2\text{O}$

D. 氧化铁： FeO

第 25 题 考点解析：六大营养物质 答案：A

第 26 题 考点解析：构成物质的粒子，化学式和化合价 答案：C

27. 陕西西安咸新区，记者在一个植树现场看到发放罐装空气，据介绍是秦岭深处的高氧空气，采用压缩罐包装。下列关于压缩罐富氧空气说法正确的是（ ）

- A. 空气被压缩分子之间间隔减小 B. 空气被压缩分子本身发生变化
C. 空气被压缩分子停止运动 D. 空气被压缩分子变小

28. 下列关于实验现象的描述中，正确的是（ ）

- A. 打开盛有浓盐酸的试剂瓶，在瓶口观察到白烟
B. 硫在氧气中燃烧，产生蓝紫色的火焰
C. 木炭在高温下还原氧化铜，固体由红色逐渐变黑
D. 镁条在空气中燃烧会发出耀眼的白光，生成黑色固体

第 27 题 考点解析：分子的性质 答案：A

第 28 题 考点解析：实验现象 答案：B

29. 下列关于溶液说法正确的是（ ）

- A. 将硫酸钠和汽油放入水中，充分搅拌后都能形成溶液
B. 把 30% 的硝酸钾溶液均分成两份，每份溶液的溶质质量分数为 15%
C. 向 20℃ 时的蔗糖饱和溶液中加入食盐，食盐不再溶解

第 29 题 考点解析：溶液的定义与溶解度 答案：D

- D. 配制 100g10% 的氯化钠溶液一般经过计算、称量（或量取）、溶解、装瓶存放等步骤
30. 2018 年 3 月，国务院总理李克强在政府工作报告中强调：“坚决打好蓝天保卫战”。各地积极行动，落实措施。下列做法错误的是（ ）
- A. 积极推广使用新能源公交车 B. 火力发电厂进行脱硫、控尘处理
C. 禁止化石燃料的使用 D. 限制、禁止燃放烟花爆竹
31. 同学们通过一年来的化学学习，了解了一些物质的“个性”，小真同学对物质“个性”认识错误的是（ ）
- A. 氧气有可燃性 B. 浓硫酸有吸水性
C. CO 有毒性 D. 石墨有导电性

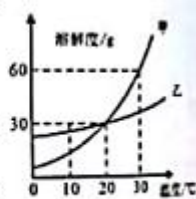
第 30 题 考点解析：绿色化学，保护环境 答案：C

第 31 题 考点解析：物质的性质 答案：A

32. 豆浆被称为“植物奶”，其中的异黄酮（ $C_{15}H_{10}O_2$ ）具有防癌功能。下列关于异黄酮的说法错误的是（ ）
- A. 异黄酮是由分子构成的
B. 异黄酮中碳、氢、氧三种元素的质量比为 15:10:2
C. 异黄酮是由碳、氢、氧三种元素组成
D. 异黄酮的相对分子质量为 222

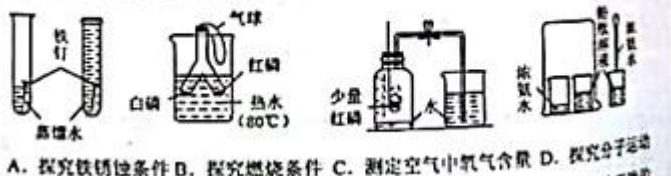
第 32 题 考点解析：化学式的计算 答案：B

33. 右图是甲、乙两种固体物质在水中的溶解度曲线。下列说法正确的是（ ）
- A. 20℃时，甲、乙两种物质的溶解度相同
B. 甲物质溶解度大于乙物质溶解度
C. 30℃时，将 40g 甲物质加入 50g 水中，充分溶解后溶液的质量为 90g
D. 将 20℃时两种饱和溶液升温至 30℃，溶液中溶质的质量分数都增大



第 33 题 考点解析：溶解度曲线的应用 答案：A

- 下列实验能达到实验目的的是（ ）



A. 探究铁锈蚀条件 B. 探究燃烧条件 C. 测定空气中氧气含量 D. 探究分子运动

第 34 题 考点解析：实验设计的注意事项 答案：D

35. 某有机物在 9.6g 氧气中恰好完全燃烧，生成 8.8g CO_2 和 5.4g H_2O 。下列说法正确的是（ ）
- A. 该有机物只含碳、氢两种元素
B. 该有机物中一定含有碳、氢元素，可能含有氧元素
C. 该有机物中一定含有碳、氢、氧三种元素
D. 无法确定

成都市 2018 年初中毕业学业水平考试 化学 试题卷 第 2 页 (共 6 页)

第 35 题 考点解析：质量守恒定律 答案：C

36. 化学趣味小组在学习了金属的化学性质后，对金属 R 的活动性进行探究发现：将金属 R 放入稀盐酸中，观察到有气泡产生（该反应的化学方程式可表示为： $R + 2HCl = RCl_2 + H_2\uparrow$ ）。将 R 放入 $ZnSO_4$ 溶液中无任何变化。下列化学方程式书写错误的是（ ）
- A. $R + MgSO_4 = RSO_4 + Mg$ B. $R + CuSO_4 = RSO_4 + Cu$
C. $R + H_2SO_4 = RSO_4 + H_2\uparrow$ D. $2Al + 3RSO_4 = Al_2(SO_4)_3 + 3R$

第 36 题 考点解析：金属的活动顺序 答案：A

37. 提纯是化学实验常用的一种方法。除去下表混合物中的杂质，所选除杂试剂错误的是 ()

选项	混合物 (括号内为杂质)	除杂试剂
A	NaOH 溶液 (Na_2CO_3)	适量的氢氧化钙溶液
B	CaO 粉末 (CaCO_3)	适量的稀盐酸
C	Cu 粉 (Fe)	足量的稀硫酸
D	CuSO_4 溶液 (H_2SO_4)	足量的氧化铜粉末

第 37 题 考点解析: 物质的除杂 答案: B

六、填空题 (本大题共 6 个小题, 每空 2 分, 共 40 分)

38. 化学与人类生产、生活息息相关。现有以下物质 (请选择合适物质的序号填空):

①稀硫酸 ②甲烷 ③小苏打 ④熟石灰

- (1) 工业上通常用来除铁锈的是 38 ;
 (2) 生活中常用作焙制糕点的发酵粉的主要成分是 39 ;
 (3) 可以用来做建筑材料的是 40 ;
 (4) 天然气的主要成分是 41 .

考点解析: 答案: (1) ① (2) ③ (3) ④ (4) ②

39. 化学在保证人类生存并不断提高生活质量方面起着重要作用。

(1) 利用化学生产化肥和农药, 以增加粮食的产量, 下列肥料属于复合肥的是 (42)

A. KNO_3 B. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ C. K_2SO_4 D. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

(2) 钛合金与人体具有很好的“相容性”, 可以用来制造人造骨。钛合金属于 43 (填“纯净物”或“混合物”).

(3) 家庭里常常使用活性炭净水器来净化水, 利用了活性炭的 44 性。

考点解析: (1) A (2) 混合物 (3) 吸附

40. 元素周期表是学习化学的重要工具。下图是元素周期表的一部分, 请回答下列问题:

第一周期	1 H							2 He
第二周期	3 Li	4 Be	5 B	6 C	①	8 O	9 F	10 Ne
第三周期	11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar

(1) 上表中, ①所示元素的名称是 45 , 相对分子质量最小的氧化物的化学式 46 ;

(2) X^{2+} 与 Ar 的核外电子排布相同, 则 X 的元素符号是 47 , 它处在元素周期表中第 48 周期;

(3) 元素周期表中同族和同周期元素具有一定的相似性和变化规律, 同族元素化学性质相似的原因是 49 相同。

娄底市 2018 年初中学业水平考试 化学 试题卷 第 3 页 (共 6 页)

考点解析: (1) 氮; H_2O (2) S ; 三 (3) 最外层电子数

41. 分析、归纳、推理是学习化学的重要方法，请同学们根据下面微观粒子反应（在溶液中进行反应，水分子已省略）示意图，分析解决下列问题。

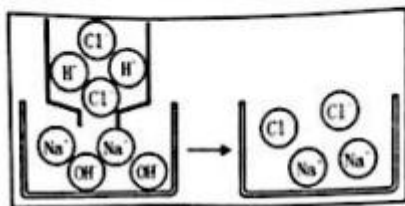
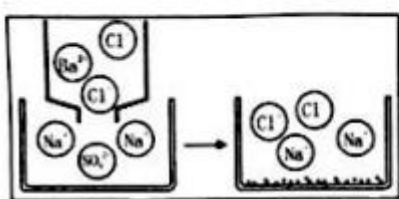
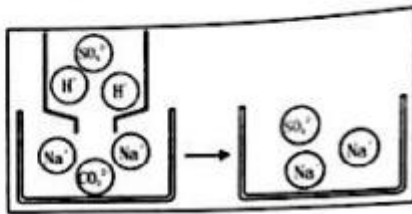


图 1 HCl 与 NaOH 的反应

图 2 BaCl₂ 与 Na₂SO₄ 的反应图 3 Na₂CO₃ 与 H₂SO₄ 的反应

- (1) 请根据图 1、图 2、图 3 任写一个反应的化学方程式 50，
该反应属于 51 反应（填基本反应类型）；
(2) 任选一个反应从微观角度分析该反应的实质 52。
(3) 请你认真分析图 1、图 2、图 3，从微观角度说明该反应类型发生反应的实质 53。

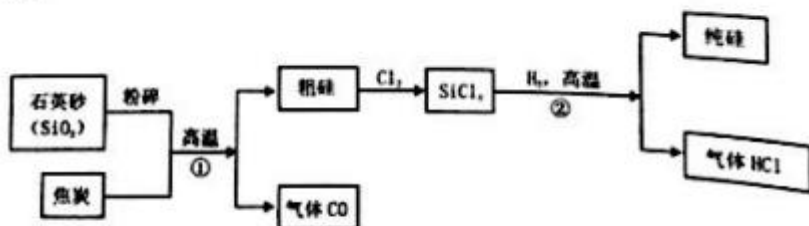
考点解析： (1) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ /



复分解反应

- (2) 分子或由离子构成的物质可以分离成原子或离子，原子重新构成分子，离子可以构成新物质
(3) 反应要求生成水或沉淀或气体

42. 2018 年 5 月 23 日至 25 日，第九届中国卫星导航年会在哈尔滨拉开帷幕。中海达、华大北斗等一批国内企业先后发布了自主研发的北斗芯片产品。芯片的主要成分是硅，下图是工业上以石英砂（ SiO_2 ）为主要原料制取纯硅的一种方法，请回答以下问题。



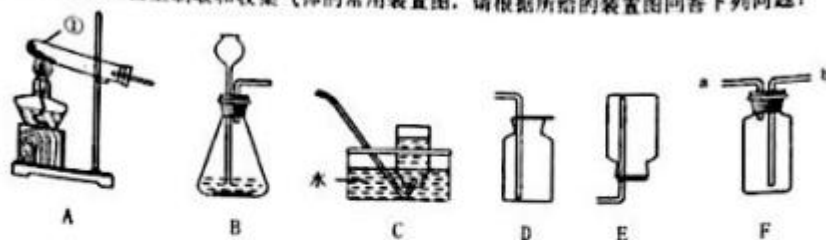
- (1) 地壳中硅元素的含量仅次于 54 元素；
(2) 写出反应①的化学方程式 55；
(3) 反应②的基本反应类型是 56；
(4) 尾气氯化氢必须收集处理，不能排放到空气中，请简要说明原因 57。

考点解析

- (1) 氧 (2) $2\text{C} + \text{SiO}_2 = \text{Si} + 2\text{CO} \uparrow$ (反应条件，高温) (3) 置换反应 (4) 引起酸雨

七、实验探究题（本题共 2 个小题，每空 2 分，共 24 分）

43. 下图是实验室制取和收集气体的常用装置图，请根据所给的装置图回答下列问题：



- (1) 请写出装置图 A 中标号①的仪器名称： 58 ；
- (2) 实验室既能制取氧气，也能制取二氧化碳的发生装置为 59 （填字母代号），请写出用该装置制取二氧化碳的化学方程式 60 ；
- (3) 实验室常用氯化铵固体和熟石灰固体混合加热制取极易溶于水的氨气（ NH_3 的相对分子质量为 17），请根据以上装置图选择，在实验室制取氨气时的发生装置和收集装置为 61 （填字母代号）；
- (4) 实验室里通常用 MnO_2 与浓盐酸在加热条件下制取氯气，同时生成 MnCl_2 和水，请写出该反应的化学方程式 62 ，如果用 F 装置收集氯气（ Cl_2 的相对分子质量为 71），气体应从 63 （填“a”或“b”）端管口通入。

考点解析：（1）试管 （2）B； $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ （3）AE

（4） $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) = \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \uparrow$ (反应条件，加热) b

44. 某实验小组的同学在学习了铁的冶炼后，想探究炼铁高炉排放出的高炉气体中含有污染环境的气体有哪些，请我们共同参与探究并回答下列问题：

【提出问题】高炉气体中含有污染环境的气体是什么？

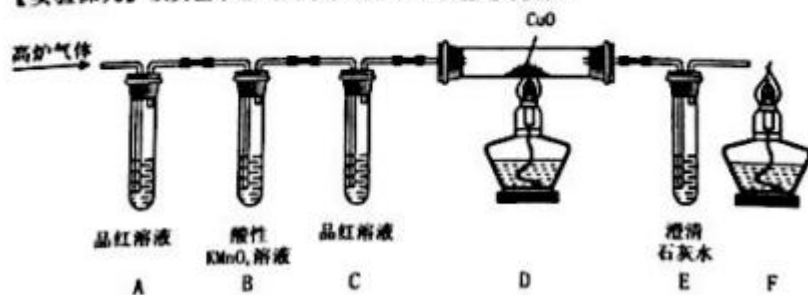
【作出猜想】猜想一：只有 CO ；

猜想二：只有 SO_2 ；

猜想三： CO 和 SO_2 都有；

【查阅资料】二氧化硫能使澄清石灰水变浑浊（与 CO_2 相似），能使品红溶液褪色，可被酸性高锰酸钾溶液吸收。

【实验探究】该实验小组的同学组装了如下装置进行实验。

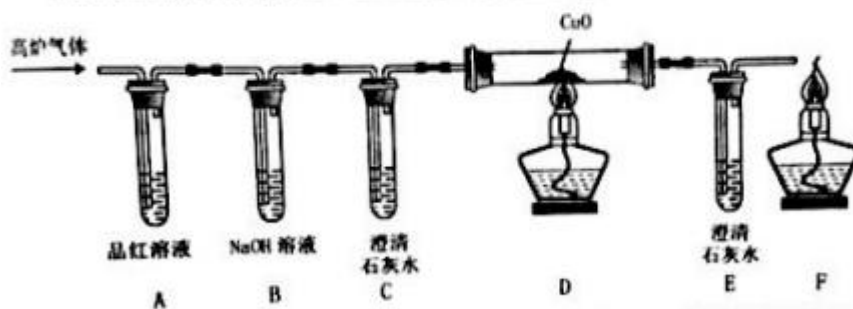


- (1) 甲同学在实验中发现 A 中品红溶液褪色，高炉气体中含有气体 64 。

B 中酸性高锰酸钾溶液的作用是 65，C 中品红溶液的作用是 66；

(2) 乙同学发现 C 中品红溶液没有褪色，E 中澄清石灰水变浑浊，得出高炉气体中含有 CO。丙同学认为乙同学的结论不正确，理由是 67；

(3) 该实验小组的同学经过讨论后，改进了实验装置，如下图所示。用氢氧化钠溶液代替酸性高锰酸钾溶液的优点是 68，写出 SO_2 与 NaOH 溶液反应的化学方程式 69。



【实验结论】炼铁厂排放的高炉气体中含有有害气体 CO 和 SO_2 ，直接排放到空气中会污染环境，需达标后才能排放。

考点解析：(1) 二氧化硫； 吸收二氧化硫； 检验二氧化硫是否被完全吸附。

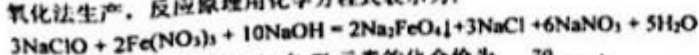
(2) 高炉所产生的气体中也有可能二氧化碳

(3) 氢氧化钠既可以吸收二氧化硫也可以吸收二氧化碳，避免二氧化碳干扰一氧化碳的检验。



计算题 (本大题共 1 个小题，共 6 分)

5. 高铁酸钠 (Na_2FeO_4) 是一种高效多功能水处理剂，工业上常采用次氯酸钠 (NaClO) 氧化法生产，反应原理用化学方程式表示为：



(1) 次氯酸钠 (NaClO) 中 Cl 元素的化合价为 70；

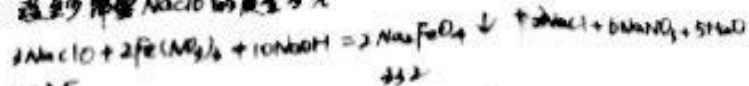
(2) 高铁酸钠 (Na_2FeO_4) 中铁元素和氧元素的质量比为 71 (填最简比)；

(3) 现要制得 830kg 含杂质 20% 的高铁酸钠，至少需要次氯酸钠的质量是多少？(列式计算)

考点解析：(1) +1

(2) 7:8

(3) 至少需要 NaClO 的质量为 x



223.5

332

x

830kg × 80%

$$\frac{223.5}{x} = \frac{332}{830\text{kg} \times 80\%}$$

$$\text{解得 } x = 447\text{kg}$$

答：至少需要 NaClO 447kg