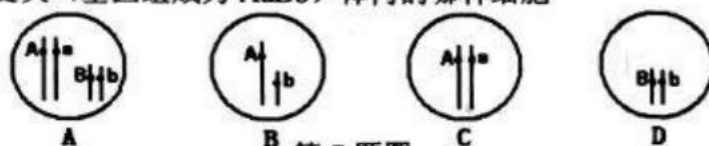


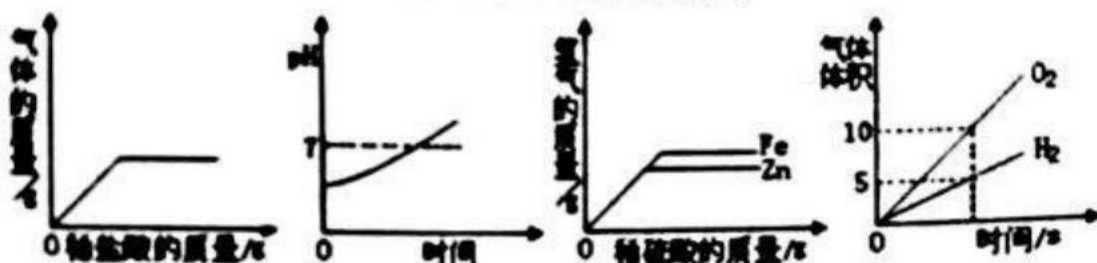
7. 我国的“二胎”政策现已放开，某夫妇想再生一个女儿，则其愿望能否实现，取决于丈夫（基因组成为AaBb）体内的哪种细胞



第7题图

8. 下列变化属于化学变化的是
 A. 树根“变”根雕
 B. 玉石“变”印章
 C. 水果“变”果汁
 D. 葡萄“变”美酒
9. 人体健康离不开化学，下列说法正确的是
 A. 国家规定的食品添加剂可以随意添加不必控制用量
 B. 香烟中含有尼古丁等有害物质，吸烟有害健康
 C. 蛋白质是重要的营养物质，常吃蔬菜能补充蛋白质
 D. 人体缺少微量元素会得病，因此应尽可能多吃含有这些元素的营养补剂
10. 下列实验操作错误的是
-
- A. 倾倒液体
 B. 闻气体气味
 C. 读液体体积
 D. 稀释浓硫酸
11. 化学式“ H_2O ”表示意义错误的是
 A. 水这种物质
 B. 一个水分子
 C. 水是由氢、氧两种元素组成
 D. 水是由两个氢原子和一个氧原子构成
12. 对宏观事实的微观解释错误的是
 A. 温度升高，水银柱上升，是因为汞原子变大了
 B. 缉毒犬能发现毒犯，是因为分子是不断运动的
 C. 稀有气体能做保护气，是因为构成稀有气体的原子最外层达到稳定结构
 D. 稀盐酸和稀硫酸具有相似化学性质是因为它们解离出的阳离子都是 H^+
13. 关于燃料及其利用的相关知识叙述中错误的是
 A. 可燃性气体点燃前一定要验纯
 B. 将煤粉制成蜂窝煤，能增大与空气的接触面积
 C. 堆放杂物的纸箱着火用水浇灭，降低了可燃物的着火点
 D. 食物的腐烂、动植物的呼吸等都属于缓慢氧化
14. 下列有关实验现象或事实叙述错误的是
 A. 切完西瓜的菜刀洗净擦干放在通风干燥处可以防止生锈
 B. 铁丝在氧气中燃烧，火星四射，生成黑色固体
 C. 用黄铜片（铜锌合金）和铜片相互刻画，黄铜片上留有划痕
 D. 将二氧化碳通入燃着的两支高低蜡烛的烧杯中，蜡烛自低到高依次熄灭
15. 下列有关说法错误的是
 A. 甲烷是最简单的有机物
 B. CO 能使人中毒， CO_2 能使澄清石灰水变浑浊
 C. 铝具有很好的抗腐蚀性是因为其表面生成了致密的氧化铝薄膜
 D. 水的净化方法中，净化程度最高的是过滤

16. 物质存放在烧杯中一段时间后, 质量变大且变质的是
 ①浓盐酸 ②浓硫酸 ③烧碱 ④生石灰 ⑤澄清石灰水
 A. ③④⑤ B. ②③④⑤ C. ①②③④⑤ D. ④⑤
17. 下列图像分别与选项中的实验过程相对应, 其中正确的是



第 17 题图

- A. 向部分变质的氢氧化钠溶液中滴加稀盐酸
 B. 向一定量稀盐酸中逐滴加入水
 C. 常温下, 等质量的锌和铁分别与足量同溶质质量分数的稀硫酸反应
 D. 电解水生成气体的体积
18. 下列有关物质的提纯、除杂和鉴别所用的试剂或方法错误的是
- | | 实验目的 | 所加物质或方法 |
|---|--|------------------------|
| A | 提纯硫酸钠中的硝酸钠 | 溶解, 加适量的氯化钡溶液, 过滤, 蒸发 |
| B | 除去氧化铜中的碳粉 | 在足量的空气中灼烧 |
| C | 除去 CO_2 中少量的 HCl | 将混合气体通入饱和碳酸氢钠溶液、再通入浓硫酸 |
| D | 鉴别 NH_4NO_3 固体和 NaOH 固体 | 加水溶解 |
19. 分别将不同质量的锌粉加入到一定量的 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 和 AgNO_3 混合溶液中, 充分反应后过滤, 以下是在不同情况下对滤渣或滤液成分的说法, 错误的是
 A. 若滤液中只含一种溶质, 滤渣一定含有 Ag 、 Cu 、 Fe , 可能含有 Zn
 B. 当滤液含两种溶质时, 滤渣一定含有 Ag 、 Cu , 可能含有 Fe , 一定不含 Zn
 C. 若滤渣中有红色固体, 滤液一定含有 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, 一定不含 AgNO_3 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 D. 若向所得滤渣中滴加稀盐酸无气泡产生, 滤渣一定含有 Ag , 可能含 Cu , 一定不含 Fe 和 Zn
20. 小明是一名九年级学生, 下面是一些关于他的数据, 你认为符合实际的是
 A. 他的课桌高度约为 75dm
 B. 他步行的速度约为 4m/s
 C. 他的质量约为 50kg
 D. 他提起装有 20 个鸡蛋的塑料袋用的力约为 1N
21. 在学完“能源与可持续发展”后, 同学们对有关能源问题进行了讨论, 他们的说法中错误的是
 A. 煤、石油、天然气等化石能源是不可再生能源
 B. 因为能量在转化过程中是守恒的, 所以能源是“取之不尽用之不竭”的
 C. 丹江口水电站是将机械能转化为电能
 D. 核能、太阳能等是具有广阔开发前景的新能源
22. 下列事例中, 通过做功的方式改变物体内能的是
 A. 冬天用热水袋暖手
 B. 病人发烧时用冷毛巾敷在头部降温
 C. 汽油机压缩冲程中燃料混合物的温度升高
 D. 冬天喝牛奶前把牛奶瓶放在热水中烫一烫

以下试题为化学内容

填空题（本题共5小题，每空1分，共19分）

42. 用化学用语填空

- (1) 钾元素_____；
- (2) 由4个磷原子构成的单质分子_____；
- (3) 标出二氧化硅中硅元素的化合价_____；
- (4) 氢氧化钠溶液中的阴离子_____。

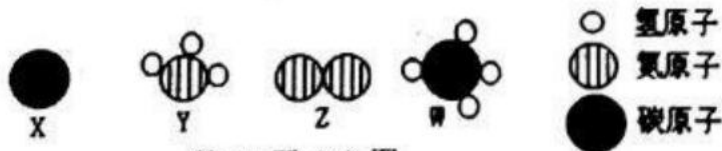
43. 能源、材料、环境等是我们需要关注的社会问题

- (1) 倡导节约型社会，使用清洁能源。下列物质：天然气、氢气、汽油、酒精、煤、核能等，其中属于最清洁能源的是_____；
- (2) 材料是一个时代的标志，纳米材料石墨烯可能帮助科学家实现修建太空天梯的构想，石墨烯是由碳原子构成的单质，请推测石墨烯具有的一条化学性质_____；
- (3) $PM_{2.5}$ 是衡量空气质量的重要指标， $PM_{2.5}$ 越高，空气质量越差。为了十堰天空更蓝，2016年1月十堰市政府颁布的“禁鞭令”有效_____（填“增多”或“减少”）了十堰市城区 $PM_{2.5}$ 。

44. 按下表提供的信息，完成下列填空

第一周期	1H 				
第二周期	3Li 	4Be 			7N
第三周期	11Na 	12Mg 	13Al 		

- (1) H^+ 核外电子数为_____；
- (2) 写出一条第三周期元素原子的核外电子排布规律_____；
- (3) 第7号元素与第12号元素的原子形成化合物的化学式为_____；
- (4) X、Y、Z、W表示4种物质，它们的微观示意图如图：



第44题(4)图

物质X和Y在高温和催化剂条件下反应生成Z和W两种物质，反应的化学方程式为_____。

45. 如右图所示是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线

(1) t_2 ℃时, 甲、乙、丙三种物质的溶解度大小关系是_____;

(2) t_1 ℃时, 50g水中加入30g的甲物质充分溶解后可得到_____g溶液;

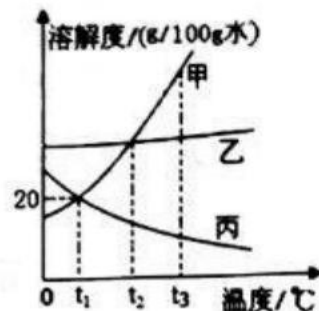
(3) 下列说法正确的是(填序号)_____。

① t_1 ℃时, 甲、丙两溶液的溶质质量分数一定相等

② t_3 ℃时, 向100g20%甲的溶液中加入100g水, 充分搅拌, 溶液的溶质质量分数为10%

③ t_2 ℃时, 升高丙溶液的温度, 一定有有晶体析出

④ t_3 ℃时, 用等质量的甲、乙、丙分别配制成三种物质的饱和溶液, 所需溶剂的质量为甲<乙<丙



第45题图

46. 下图中A、B、C、D、E、F是初中化学中常见的物质, 且A、B、C、D、E是五种不同类别的物质,

已知B是世界上最年产量最高的金属, 图中“—”表示相连的物质之间可以在溶液中发生化学反应, “→”表示由某种物质可以转化为另一种物质 (部分反应物、生成物及反应条件已略去, 所涉及的化学反应均为初中化学学习中常见的反应)。

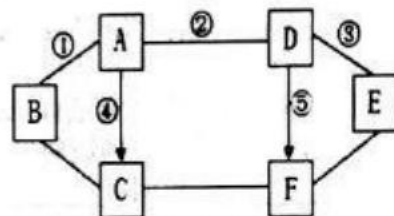
请回答下列问题:

(1) 写出B物质的化学式_____, E物质的一种用途_____;

(2) 写出A+B反应的化学方程式_____;

D→F反应的化学方程式_____;

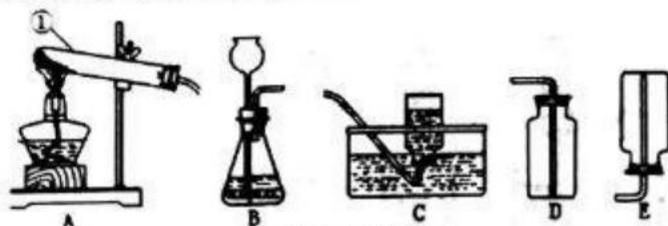
(3) ①②③④⑤五个化学反应中基本反应类型相同的是(填序号)_____。



第46题图

实验探究题 (本题共2小题, 每空1分, 共11分)

47. 实验室部分仪器或装置如下图所示, 请回答下列问题:



第47题图

(1) 写出仪器①的名称: _____;

(2) 实验室常温下用过氧化氢溶液和二氧化锰混合制取氧气, 其发生和收集装置组合为_____, 反应的化学方程式为_____;

(3) 实验室选择AC装置制取氧气, 收集完氧气后, 应进行的操作是_____, 然后再熄灭酒精灯;

(4) 已知甲烷(CH_4)是一种无色无味、密度比空气小、难溶于水的气体, 实验室常用加热无水醋酸钠固体与碱石灰的混合物来制取, 则实验室制取并收集甲烷应选择的装置组合为_____。

48. 甲乙两同学在学习酸的化学性质时做了如图所示实验:



第48题图

甲同学实验时没有观察到明显现象,乙同学实验时观察到有气泡产生;甲乙两同学将反应完后试管中的溶液倒入一洁净的废液杯中,没有观察到明显现象。

【提出问题】废液中溶液的溶质是什么?

【猜想与假设】猜想1:废液中含有的溶质为NaCl, CaCl₂

猜想2:废液中含有的溶质为NaCl, CaCl₂, HCl

猜想3:废液中含有的溶质为_____ (写化学式)

【验证与探究】甲同学取少量废液于试管中,加入紫色石蕊试液,溶液变红,则猜想_____正确;乙同学取少量的废液于试管中,加入适量氧化铁粉末,发现溶液变黄色,发生反应的化学方程式为_____。

【表达与交流】甲乙同学都认为将该废液直接排放会对环境造成危害,你认为处理该废液的最佳方法是_____。

【归纳与总结】确定反应后溶液中溶质的成分,除了要考虑生成物外,还要考虑_____。

【拓展与延伸】乙同学在实验完毕后查阅资料得知:少量盐酸与碳酸钠溶液反应能产生碳酸氢钠(反应的化学方程式为 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{NaHCO}_3$),那么在【猜想与假设】中存在第4种猜想的可能,则猜想4:废液中含有的溶质为_____ (写化学式)。

计算题(共6分)

49. 实验室用含杂质的锌与稀硫酸反应制取氢气,取8g含杂质的锌粒于烧杯中(所含杂不溶于水,也不与酸反应),向其中加入74.2g稀硫酸,恰好完全反应后烧杯内剩余物质的质量为82g。计算:

(1) 杂质的质量_____g;

(2) 反应后所得溶液的溶质质量分数(请写出计算过程)。

以下试题为生物内容

填空题(每空1分,共6分)

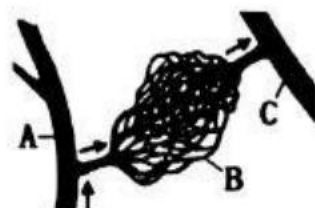
50. _____和_____既是光合作用的原料,又是呼吸作用的产物。

51. 右图为人体的某处局部血液循环示意图,请据图回答下列问题:

(1) 若B为肺部的毛细血管,则当血液流经B处后,血管C中_____含量会明显增加;此处血液经汇集后流回心脏的_____。

(2) 若当血液流经B处后,血管C中营养物质的含量明显增加,则B主要是_____ (填器官)处的毛细血管。

(3) 若B为肾脏内的毛细血管,则当血液流经B处时,经_____作用后,形成原尿。



第51题图

