

九年级化学阶段检测题 (2020.10)

班级: _____ 姓名: _____ 考号: _____

1、本次考试题分选择题部分和非选择题部分。选择题部分满分为 50 分,非选择题部分,满分为 50 分,试卷共 6 页,满分为 100 分,考试时间为 60 分钟。

2、请认真读题,把答案写在答题纸上,考试结束后只上交答题纸。

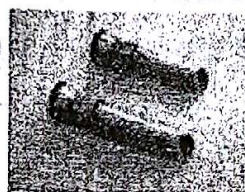
I 卷 (选择题 共 50 分)

一、选择题 (本题共 25 个小题,每题 2 分,共 50 分)

1、下列古代发明及应用中,不涉及化学变化的是 ()



A. 陶瓷烧制



B. 火药使用



C. 粮食酿酒



D. 甲骨刻字

2、下列诗句描述的变化属于化学变化的是 ()

A. 千里冰封,万里雪飘

B. 野火烧不尽,春风吹又生

C. 只要功夫深,铁杵磨成针

D. 夜来风雨声,花落知多少

3、下列变化中,与另外三个有本质区别的是 ()

A. 牛奶变酸

B. 光合作用

C. 水果榨汁

D. 塑料降解

4、下列关于水的叙述中错误的是 ()

A. 地球表面约 71% 被水覆盖,因而供人类生产生活的用水极为丰富

B. 工业生产中的废渣、废水、废气的排放会导致水污染

C. 长期饮用蒸馏水对身体无益

D. 水的天然循环是通过其三态变化实现的

5、下列仪器中,能够在酒精灯火焰上直接加热的玻璃仪器是 ()

A. 蒸发皿

B. 药匙

C. 试管

D. 烧杯

6、在“做实验”中“学化学”是化学学习的主要方法,下列做法你认为正确的是 ()

A. 可用鼻孔凑到瓶口去闻试剂的气味

B. 实验后多余的液体,要倒回试剂瓶

C. 酒精灯的酒精洒在实验桌上燃烧起来,立即用湿抹布盖灭

D. 块状药品存放在细口瓶中

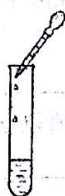
7、下列图示的化学实验基本操作中,正确的是 ()



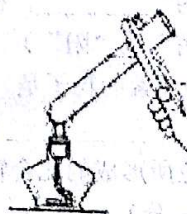
A. 取粉末状固体药品



B. 倾倒液体



C. 滴加液体



D. 加热液体

8、下列实验操作中正确的是 ()

A. 过滤时,液面应高于滤纸

B. 为了节约火柴,可用燃着的酒精灯点燃另一盏酒精灯

C. 量筒不可用来配制溶液

D. 用天平称量氢氧化钠固体时,放在左盘的纸上称量

9、物质的性质决定了它的用途,下列物质的应用决定于它的物理性质的是 ()

- A. 用天然气做燃料 B. 用铜做金属导线 C. 用氧气供给病人呼吸 D. 用水制氧气

10、保持二氧化碳化学性质的粒子是 ()

- A. 碳原子 B. 氧原子 C. 氧分子 D. 二氧化碳分子

11、下列物质由原子构成的是 () A. 氧气 B. 铜 C. 水 D. 空气

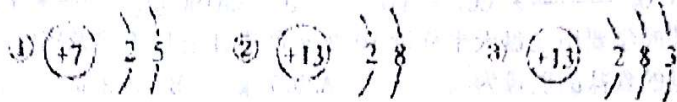
12、根据下列三种微粒结构示意图,所获取信息不正确的是 ()

A. ②③化学性质相同

B. 它们表示两种元素

C. ①表示的是原子,②表示的是离子

D. ②表示的元素是金属元素



13、硅元素在现代信息技术产业有着广泛的应用,它在元素周期表中的信息如图所示。

则下列说法正确的是 ()

A. 硅原子的质子数为 14

B. 硅元素属于金属元素

C. 地壳中含量最高的元素是硅

D. 硅元素的相对原子质量是 28.09g

14	Si
硅	
28.09	

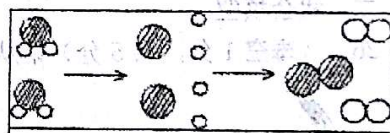
14、如图所示是水分子分解示意图。图中 表示氧原子, 表示氢原子, 表示水分子, 表示氧分子, 表示氢分子。从水分子分解示意图中获得的信息错误的是 ()

A. 分子由原子构成

B. 原子是化学变化中的最小粒子

C. 一个水分子由一个氧元素和两个氢元素组成

D. 参加反应的各物质在反应前后元素的种类和原子的个数都不会发生改变



15、用托盘天平称量 10g 某物质时,如果天平指针偏向左,则需要的操作为 ()

A. 添加砝码

B. 取下砝码

C. 减少称量物

D. 增加称量物

16、在生产或生活中常用到下列物质,其中属于纯净物的是 ()

A. 糖水

B. 井水

C. 冰水混合物

D. 空气

17、生活中的下列现象,用分子的相关知识解释不正确的是 ()

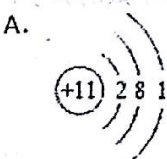
A. 湿衣服晾在太阳底下干得快,说明分子运动速率与温度有关

B. 成熟的菠萝蜜会散发出浓浓的香味,说明分子在不断地运动

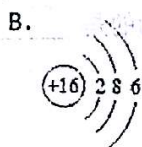
C. 水沸腾时能掀起壶盖,说明分子大小随温度升高而增大

D. 液化石油气须加压后贮存在钢瓶中,说明分子之间有间隙

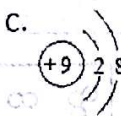
18、下列对相应微粒的描述中,不正确的是 ()



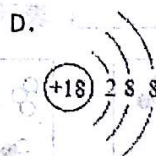
易失电子



易形成阴离子



带正电荷



化学性质稳定

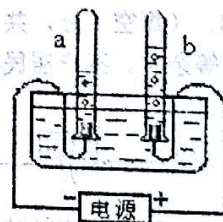
19、根据所学知识,我们可以从“电解水实验”中获得更多的信息和推论。下列说法正确的是 ()

A. 电解水实验可证明水是由氢元素和氧元素组成的

B. a 玻璃管内产生的气体能使带火星的木条复燃

C. 此反应是化合反应

D. 试管 a、b 中所得气体的质量比约为 2:1



20、分子和原子的主要区别是 ()

A. 分子质量大,原子质量小

B. 分子能直接构成物质,原子不能直接构成物质

C. 分子间有空隙,原子间无空隙

D. 在化学反应中,分子可分,原子不可分

21、下列有关水受热蒸发的说法正确的是 ()

- A. 水发生了化学变化 B. 水分子运动速率增大
C. 水变成了氢气和氧气 D. 水分子分裂成氢原子和氧原子

22、下列化学反应中, 既不属于化合反应, 也不属于分解反应的是 ()

- A. $C + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$ B. $Fe + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$
C. $CH_4 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2 + H_2O$ D. $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{\text{加热}} CaCO_3 + CO_2 + H_2O$

23、某同学要用托盘天平称量 10.3 g 食盐(1 g 以下用游码), 称量时误将砝码和食盐的位置放反, 则他实际称量的食盐的质量为 () A. 9.7 g B. 10.3 g C. 10.7 g D. 无法确定

24、用量筒量取液体, 视线与量筒内液体的凹液面最低处保持水平, 读数为 20 毫升, 倒出部分液体后, 俯视凹液面的最低处, 读数为 11 毫升。则该学生实际倒出的液体体积 ()

- A. 小于 9 毫升 B. 大于 9 毫升 C. 等于 9 毫升 D. 无法确定范围

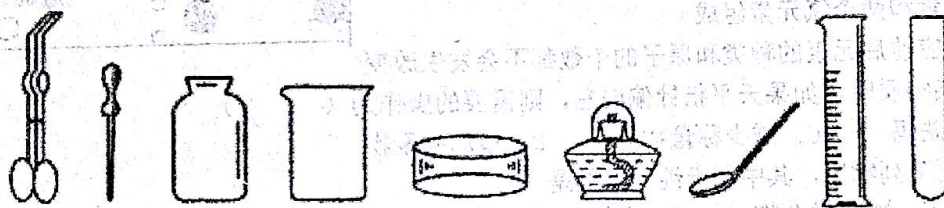
25、以下是检查气密性的操作, 其正确的顺序是 ()

- ①把装置连接好 ②两手紧贴容器外壁 ③导管口有气泡冒出, 说明装置不漏气 ④把导管的一端浸入水中
A. ②④①③ B. ③②①④ C. ①③②④ D. ①④②③

II 卷 (非选择题 共 50 分)

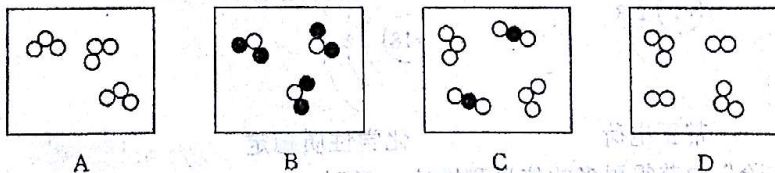
二、我会填空

26、(每空 1 分, 共 5 分) 请从下列常见仪器中, 选择恰当仪器用其名称填空。

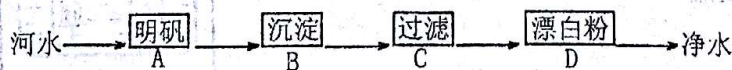


- ①镁条燃烧时, 用来夹持镁条的仪器是 _____;
②用酒精灯加热时需要垫上石棉网的仪器是 _____;
③取用粉末状固体药品用到的仪器是 _____;
④吸取和滴加少量液体试剂的仪器是 _____;
⑤用于加热的仪器是 _____。

27、(每空 1 分, 共 3 分) 下图是表示气体分子的示意图, 图中“○”和“●”分别表示两种不同质子数的原子, 则表示混合物的是 _____, 表示单质的是 _____, 表示化合物的是 _____。



28、(每空 1 分, 共 19 分) 在我国南方所饮用的水常是河水, 由于河水中常含有大量的泥沙、悬浮物和细菌等杂质。某户居民在饮用水之前对河水的处理步骤:



- (1) 可以除去颗粒较小的不溶性杂质的步骤是 _____ (填序号, 下同)。
(2) 能够消毒杀菌的步骤为 _____。(3) A 步中加明矾的作用是 _____。
(4) 除去水中有颜色和气味的杂质, 通常向水中加入活性炭, 这是利用了活性炭的 _____ 作用, 该变化

属于_____变化(填物理或化学)。

(5) 自然界中的水有硬水和软水, 常用_____来区分, 生活中常用_____的方法将硬水软化。

(6) 右图所示为过滤的操作实验, 请按要求回答下列问题:

①写出下列仪器的名称: a _____, b _____, c _____。

②该操作还缺少一种仪器 _____, 其作用是 _____。

③指出图中的一处明显错误: _____ (除②外)。

④写出过滤操作中的二低: _____。

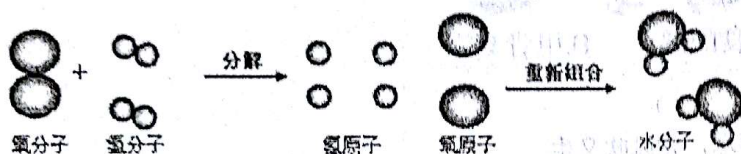
⑤过滤后发现滤液仍然浑浊, 可能的原因是 _____ (写一条即可)。

⑥小涛同学从趵突泉中取水样过滤, 取澄清滤液大约 5ml, 置于洁净的小烧杯中,

用酒精灯加热, 慢慢蒸发, 水分蒸干后, 观察到烧杯底部有少许白色的固体残留, 由此说明过滤后得到的水是 _____ (填“纯净物”、“混合物”之一), 其原因是过滤后的水中含有 _____。

若要制取纯水, 还需要采用的净化方法是 _____。

29、(每空 1 分, 共 7 分) 下图所示是氢气在空气中燃烧的微观表示:



(1) 图示说明化学反应的实质是 _____;

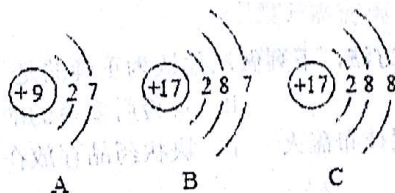
(2) 写出氢气在空气中燃烧的文字表达式或符号表达式: _____;

(3) 纯净氢气在空气中的安静的燃烧, 产生 _____ 色的火焰, 若点燃与氧气的混合气体就有可能引起爆炸, 因此点燃氢气前一定要 _____。

(4) 氢气被认为是 21 世纪最理想的能源, 对于氢能, 有这样一个说法: “谁先掌握了氢能, 谁将是下一次工业革命的赢家!”, 请写出三条氢气作为理想能源的优点: _____、_____、_____。

30、(每空 1 分, 共 6 分) 如图中的①、②分别是钠元素、氯元素在元素周期表中的信息, A、B、C 是三种粒子的结构示意图。

11 Na 钠 22.99	17 Cl 氯 35.45
①	②



试回答下列问题:

(1) 钠元素的原子序数为 _____, 在化学反应中, 它容易 _____ (填“得到”或“失去”) 电子, 形成 _____ 离子 (填“阴”或“阳”)。

(2) A、B、C 中属于同种元素的粒子是 _____;

(3) A 和 B 两种粒子的 _____ 相同, 所以它们具有相似的化学性质;

(4) 钠原子和氯原子反应所形成的化合物是由 _____ (填“分子”“原子”“离子”) 构成的。

31、(每个 0.5 分, 共 10 分)

书写下列元素符号:

氢: _____; 碳: _____; 氧: _____; 钠: _____; 镁: _____; 铝: _____; 硅: _____; 磷: _____;
 硫: _____; 氯: _____; 钾: _____; 钙: _____; 锰: _____; 铁: _____; 铜: _____;
 锌: _____; 银: _____; 钡: _____; 氮: _____; 汞: _____。