

## 水

1.关于纯水的性质，下列说法正确的是

- A.室温下的纯水为气体
- B.纯水无色、无气味、无味道
- C.高山上，水的沸点为  $100^{\circ}\text{C}$
- D.将温度降到  $0^{\circ}\text{C}$ ，纯水一定变为固态

2.某日的雨后，俊杰发现在荷叶上的小水滴呈球形。水滴会呈球形的主要原因是水滴

- A.受到重力的作用
- B.表面张力起作用
- C.本来就是球形
- D.受到荷叶的支持力

3.下列属于毛细现象的是

- A.注射器将药物吸入
- B.水蝇能在水面上行走
- C.纸巾能吸干桌面上的水
- D.洗净的衣服能在太阳底下晒干

4.无水氯化钴滴入几滴水后的颜色变化是

- A.白变蓝
- B.白变红
- C.蓝变红
- D.红变白

5.关于水质的说法正确的是

- A.透明的水中不含杂质
- B.没有气味的水可作为生活用水
- C.饮用水的酸性一般在  $\text{pH}7$  左右
- D.饮用含有杂质的水会影响我们的健康

6.  $1\text{kg}$  实心铁球的密度与  $2\text{kg}$  实心木球的密度相比

- A.铁球的密度大于木球的密度
- B.铁球的密度小于木球的密度
- C.铁球的密度等于木球的密度
- D.条件不足，无法比较

7.鉴别一个物体是否为实心体的方法是测量该物体的

- A.体积
- B.质量
- C.密度
- D.熔点

8.采用同种材料分别制成甲、乙、丙三个正方体，边长分别为  $1\text{cm}, 2\text{cm}, 3\text{cm}$ ，质量分别为  $3\text{g}, 24\text{g}, 36\text{g}$ ，其中既有实心的也有空心的，则空心的正方体是

- A.甲
- B.乙
- C.丙
- D.甲与丙

9.同学讲乒乓球漂浮在盐水中，此时若他再往盐水中加入一些清水，乒乓球在盐水中将

- A.上浮一点
- B.下沉一点
- C.保持原位置
- D.先上浮，再回到原位

10.当建筑物遭遇火灾，被困人员应该采取弯腰甚至匍匐的姿态撤离火场，这是因为大量有害气体在空气

- A.温度较低，密度小，大量集中在房间的上方

水

- B.温度较低，密度大，大量集中在房间的上方
- C.温度较高，密度小，大量集中在房间的上方
- D.温度较高，密度大，大量集中在房间的上方

11.将一个体积不随温度变化的物体放入盛水的烧杯中，当烧杯中的水温为  $5^{\circ}\text{C}$  时，物体恰好悬浮在水中处于静止状态，此时烧杯周围放置一些碎冰，使水温缓慢的降至  $0^{\circ}\text{C}$ ，在降温的过程中，浸在水中的物体运动情况是

- A.一直向上运动
- B.一直向下运动
- C.先向上运动，后向下运动
- D.先向下运动，后向上运动

12.下列关于液体内部压强说法中，错误的是

- A.由于液体受到重力的作用，所以上层液体对下层液体有压强
- B.由于液体有流动性，所以液体不仅对容器底部有压强，对容器侧壁也有压强
- C.由于液体具有流动性，所以液体内部不仅有向下压强而且各个方向都有压强
- D.液体内部压强是液体重力产生的，而重力方向竖直向下，所以液体不可能有向上的压强

13. 下列物质中，溶剂不是水的是

- A.碘酒
- B.糖水
- C.汽水
- D.胶水

14.下列物质混合后，能形成悬浮液的是

- A.油与水
- B.食盐与水
- C.碘与酒精
- D.面粉与水

15.油漆不能溶解在水中，却能溶解在汽油中，由此说明

- A.油漆只能溶解在汽油中
- B.汽油的溶解能力比水强
- C.一切物质都能溶解在汽油中
- D.同一种物质在不同溶剂中溶解能力不同

16.下列物质加温时，溶解度不增加反而降低的是

- A.氯化钠
- B.氯化钾
- C.硝酸钾
- D.氢氧化钠

17.饱和溶液是

- A.很稀的溶液
- B.很浓的溶液
- C.增加该溶质，溶质还能继续溶解
- D.增加该溶质，溶质不能溶解的溶液

18.将 40g 食盐溶于 160g 中，溶液百分比浓度是

水

A.20%      B.25%      C.33%      D.40%

19.下列中与大气压强有关的是

- A.气球漂浮空中      B.温度计内水银柱上升  
C.吸盘贴在光滑墙壁上      D.用注射器将药液注入肌肉

20.屋顶承受着巨大的大气压，但并没有把屋顶压垮，这是因为

- A.屋顶四周有坚固的墙支撑着      B.屋顶承受的压强大于大气压  
C.屋内空气对屋顶也有着同样的大气压      D.屋顶的面积大，大气压的效果被分散了

21.托里拆利测量大气压试验中，若真空的使馆内进入少量的空气，水银柱的高度将

- A.上升      B.下降      C.不变      D.无法确定

22.飞机在高空飞行时，机舱内需要

- A.增压      B.降压      C.不改变的气压      D.都有可能

23.大气压对天气有影响，气压较高的天气是

- A.阴天      B.晴朗天气      C.下雨天气      D.刮风天气

24.在测量水温时，发现水沸腾的温度为  $97^{\circ}\text{C}$ ，可能的原因是

- A.水太少      B.水在高山上加热      C.水加热时间不够长      D.加热时，火力不够强

25.空气主要集中在距离地面

- A.1000km 左右高度内      B.2000km 左右高度内  
C.3000km 左右高度内      D.4000km 左右高度内

26.如果没有大气，地球现象依然会存在的是

- A.声音      B.下雨      C.彩虹      D.地震

27.大气分层主要依据

- A.垂直方向上空气的密度      B.垂直方向上空气的成分  
C.垂直方向上的空气温度      D.垂直向上空气的压强

28.天气变化主要发生在

- A.对流层      B.平流层      C.中间层      D.热层

29.下列物质燃烧不会造成空气污染的是

水

- A.石油      B.氢气      C.煤炭      D.天然气

30.无线电通信及极光发生在

- A.对流层      B.平流层      C.中间层      D.热层

31.面粉和花生油分别是由什么加工而成?

- A.小麦的子叶、花生的子叶  
B.小麦的胚、花生的胚乳  
C.小麦的胚、花生的子叶  
D.小麦的胚乳、花生的子叶

32.下列的结构，不属于胚的组成部分是

- A.胚芽      B.胚轴      C.胚根      D.胚乳

33.为了使得行道树树冠的覆盖面积更大，园林工人采取措施是

- A.保留侧芽，摘除顶芽      B.保留顶芽，摘除侧芽  
C.侧芽和顶芽都摘除      D.侧芽和顶芽都保留

34.解剖一朵花的子房，会看到白色的小颗粒，这些小颗粒是

- A.胚      B.胚珠      C.花药      D.花粉

35.若玉米开花时遇到连绵细雨，结出的果穗常有缺粒，原因是

- A.阴天雨，子房不能发育      B.阴雨天，气温低，花粉不能成熟  
C.花粉被雨水冲走，影响传粉      D.风大，气温低，进行传粉的昆虫采蜜活动减少

36.关于激素的说法，错误的是

- A.激素是人体各种纤体分泌的特殊物质  
B.激素是内分泌腺分泌的特殊物质  
C.激素在血液里含量极少  
D.激素对人体生理活动有重要的调节作用

37.下列各组腺体中，属于内分泌腺的是

- A.唾液腺和胰腺      B.肾上腺和性腺

水

C.甲状腺和肝脏                      D.胃腺和肠腺

38.下列器官中能雌性激素的是

A.精巢              B.卵巢              C.子宫              D.输卵管

39.甲状腺激素的主要作用是

A.抑制人体的发育  
B.加快心跳的节奏  
C.促进体内的新陈代谢，提高神经系统的兴奋性  
D.使人的食欲旺盛，进入青春期

40.属于神经细胞的是

A.心肌中的肌细胞                      B.耳蜗中的听觉细胞  
C.血液中的白细胞                      D.精子和卵细胞

41. 把人的左脑与右脑、大脑与小脑、大脑与脊髓相互联系的结构是

A.脑干              B.神经节              C.神经中枢              D.神经纤维

42. 植物人是指只有呼吸和心跳而没有其他活动的病人，这肯定脑结构没有受损的是

A.脑干              B.小脑              C.大脑皮层              D.大脑

43.某人肢体震颤，闭目时站立不稳，不能完成精巧动作，他病变的部位可能是

A.大脑              B.脑干              C.小脑              D.脊髓

44.某人因中风出现右侧躯体半身不遂，由此可判断受损的大脑神经中枢是

A.右脑躯体运动中枢                      B.左脑躯体运动中枢  
C.右脑躯体感觉中枢                      D.左脑躯体感觉中枢

45. 同学在实验室中，将两个不带点的物体 P 和 Q 互相摩擦后，下列哪种情况可能发生

A.P 与 Q 带同种电荷                      B.P 与 Q 同时失去等量电子  
C.P 带正电，Q 失去电子                      D.P 带负电荷，Q 失去电子

46.物体经过摩擦后有正电的原因是

A.物体对电子的束缚力较强  
B.物体与质子的束缚力较强

水

C.物体对电子的束缚力较弱

D.物体对质子的束缚力较弱

47.毛皮摩擦塑料棒和丝绢摩擦玻璃棒的结果，下列哪一项是正确的？

A.摩擦生热而产生吸引力

B.毛皮、丝绢带负电

C.这四种物体皆可吸引不带电的小纸片

D.塑料棒和玻璃互相排斥

48.下列何者不是日常生活中的静电现象？

A.有超市内碰到推车有触电的感觉

B.冬天穿毛衣有触电的感觉

C.习惯的塑料包装会黏住手指

D.手部潮湿而触电

49. 在实验室里连接电路，要使灯泡发光，除了电池、灯泡外还需要

A.开关

B.导线

C.安培计

D.电动马达

50.下列用电器的连接中，在设计电路时会使用的连接法为串联的是

A.门铃与本锁按钮

B.家庭里的电冰箱、电扇、电视机等电器

C.汽车的两盏车灯

D.电冰箱内的制冷机和箱内的照明灯

51.下列的说法，正确的是

A.电路中，开关必须接在电源正极和用电器之间，开关才能控制用电器

B.把电池的正极和负极直接用导线连起来会加速电池的耗损

C.马路上的路灯是依次排成一行安装，可以确定，他们必须是串联的

D.电路中的两盏灯会同时亮，同时灭，这两盏灯必须是并联的

52. 下列关于电流叙述正确的是

A.电流的方向即电子流动的方向

B.电子由电池的正极经导线往电池负极流动

C.电流的方向即质子流动的方向

水

D. 电池与电压驱使电荷流动而成电流

53. 以下哪几项是属于电流的导体?

- I. 金            II. 铜            III. 石墨            IV. 钻石            V. 木材            VI. 塑料
- A. I, II, III        B. IV, VI        C. I, II, III, V        D. I, II, III, IV, V

54. 金属导体的电阻的大小受哪些因素影响?

- I. 通过导体的电流        II. 电源的电压        III. 金属的种类
- IV. 金属的截面积        V. 金属的长度
- A. I, II            B. I, IV            C. I, II, IV            D. III, IV, V

55. 将两个 1.5V 的干电池串联，连接一电阻，若通过电阻的电流为 1A，则电阻的大小是多少?

- A. 0.75Ω        B. 1.5Ω        C. 3Ω        D. 6Ω

56. 在化学反应前后，下列哪种粒子的数目可能发生改变?

- A. 分子        B. 原子        C. 质子        D. 种子

57. 下列关于“分子”的叙述，何者是正确的?

- A. 能保持化学性质的最小单位
- B. 分子必须由数种原子结合而成
- C. 化学反应时，分子不会消失
- D. 分子在化学反应中不会被分解

58. 原子的体积大小主要决定于下列何者?

- A. 电子        B. 原子核        C. 中子        D. 电子运转的空间

59. 钠与氯气发生化学反应时，下列哪一项是正确的?

- A. 钠离子与钠原子的质量有显著的差异
- B. 钠得到质子而使得钠离子带正电
- C. 氯化钠是由原子直接构成
- D. 氯化钠呈电中性

60. 下表哪一些是相同的元素

	质子数	中子数	电子数
甲	17	17	17

水

乙	17	18	18
丙	16	17	16
丁	18	22	18

A. 甲、乙      B. 甲、丙      C. 乙、丁      D. 丙、丁

61. 地球中含量最高的两个元素分别是...

A. 氧、硅      B. 氧、铝      C. 铝、铁      D. 氧、碳

62. 有关元素周期表，下列何者是正确的？

- A. 周期表中，同一行的元素，称为“族”
- B. 同一周期表的元素，其化学性质相同
- C. 钠和钾是属第 IA 族，具有相似的化学性质
- D. 二十世纪的科学家完成周期表的排列顺序是根据原子的大小

63. 原子序数是以什么作为判断标准？

A. 电子数      B. 质子数      C. 中子数      D. 原子数

64. 下列何者与水反应与其他三者明显不同？

A. Na      B. Li      C. K      D. S

65. 关于 2H 与 H<sub>2</sub> 的叙述，正确的是

A. 2H 为氢气      B. 化学性质相同      C. H<sub>2</sub> 为氢离子      D. 都含有两个氢原子

66. 下列原子团中，何者带有电性与其他三者不同？

A. 氢氧根离子      B. 碳酸氢根离子      C. 铵根离子      D. 碳酸根离子

67. 下列何者为氮肥？

A. 磷酸钠      B. 氯化钾      C. 硫酸铵      D. 磷酸二氢

68. 二氧化碳的组成元素是碳和氧，则二氧化碳与碳和氧的性质有何异同之处？

- A. 物理性质相同、化学性质不同
- B. 物理性质不同、化学性质相同
- C. 物理性质、化学性质都相同
- D. 物理性质、化学性质都不同

69. 下列物质中，哪些是单质？



水

- |            |           |          |              |
|------------|-----------|----------|--------------|
| I.钾        | II.葡萄糖    | III.水银   | IV.黄金        |
| V.钻石       | VI.黄铜     | VII.硫酸   |              |
| A.I、II、III | B.IV、V、VI | C.II、VII | D.I、III、IV、V |

70.下列何者不是氧化物

- A.氧化钙      B.臭氧      C.二氧化硫      D.过氧化氢

71. 下列物质中硫的化合价最高的是

- A.硫化氢  $H_2S$       B.亚硫酸  $H_2SO_3$       C.单质硫  $S$       D.硫酸  $H_2SO_4$

72.下列的化学式写法，何者正确？

- A.氧化钠  $NaO$       B.硫酸铵  $(NH_4)_2SO_4$       C.硫酸钙  $Ca_2SO_4$       D.二氧化硫  $S_2O_2$

73.某碳氢化合物的分子中含有 10 个原子与 32 个电子，则其化学式的书写下列何者正确？

- A. $C_2H_6N_2$       B. $C_2H_7N$       C. $C_3H_6N$       D. $C_4H_5N$

74.下列物质中，哪一个的相对分子质量最大？（ $C=12, H=1, O=16, Na=23, S=32$ ）

- A.  $C_4H_{10}$       B.  $Na_2SO_4$       C.  $Na_2S_2O_3$       D.  $NaHCO_3$

75.关于空气的说法，正确的是

- A.空气是纯净物  
B.空气中含有各种气体  
C.空气中不含大量微生物和尘埃  
D.空气中各成分气体的比例经常大幅度变化

76.为了防止食物腐败，通常在食品包装袋中充入

- A.氧气      B.氮气      C.氢气      D.水蒸气

77.下列关于稀有气体的说法正确的是

- A.稀有气体具有放射性  
B.稀有气体在空气中含量最少  
C.稀有气体不与任何物质发生反应  
D.稀有气体也可以称为“惰性气体”

78.工业上利用分离空气的方法来制取氧气，主要是依据

水

- A.氧气和氮气的沸点不同
- B.氧气和氮气的密度不同
- C.氧气与氮气的化学性质不同
- D.氧气与氮气在水中的溶解性不同

79.关于硫在空气和氧气里燃烧现象，正确的是

- A.硫在空气中燃烧比在氧气中燃烧更剧烈
- B.硫在空气中不燃烧，但可以在氧气中燃烧
- C.硫在空气中和氧气中燃烧都会发出蓝色火焰
- D.硫在空气中和氧气中燃烧都会生成无味的二氧化硫气体

80.属于剧烈氧化的是

- A.油脂酸败
- B.点燃的木材
- C.轮胎的老化
- D.铁在空气中生锈

81.小米同学在采用过氧化氢制取氧气时，忘记往其中加入二氧化锰，会导致

- A.不产生氧气
- B.制取的氧气不纯
- C.制取的氧气量比较少
- D.放出的氧气速率慢

82.下列情况中，不能使用泡沫灭火器来灭火的是

- A.电线着火
- B.木头着火
- C.油制品着火
- D.可燃液体着火

83.下列化学反应中属于吸收能量的是

- A.氢气燃烧
- B.木枝燃烧
- C.镁条与稀盐酸反应
- D.氢氧化钡与氯化铵反应

84.某气体在纯氧中点燃会生成二氧化碳和水，根据该现象可推断该气体内一定含有

- A.碳元素
- B.氢元素
- C.碳、氢元素
- D.碳、氢和氧元素

85.下列物质经过化学反应后，剩下的固体质量最大的是

- A.将 10 克木枝在空气中充分燃烧
- B.将 10 克镁条在空气中充分燃烧
- C.将 10 克硫酸铜溶液加入足量氢氧化钠
- D.往 10 克氢氧化钙溶液中通入足量二氧化碳

86.某人重复三次测定的肺活量及平均值如表，他的肺活量是

水

次数	肺活量（毫升）
1	4000
2	4100
3	3600

A.4000 毫升    B.4100 毫升    C.3600 毫升    D.3900 毫升

87.人体不停地呼出体内的二氧化碳，这些二氧化碳气体在\_\_\_\_\_形成。

A.肺泡            B.毛细血管    C.细胞            D.静脉

88.植物叶子的那些细胞可以进行光合作用？

A.包围细胞和表皮细胞                            B.叶肉细胞和表皮细胞  
C.保卫细胞和叶脉                                D.叶肉细胞和保卫细胞

89.如果人们经常在草坪上行走，会造成土壤板结，从而影响草的生长，土壤板结影响植物生长的主要原因是

A.土壤缺少水分，影响植物的呼吸作用  
B.植物气孔关闭，影响了蒸腾作用  
C.土壤缺少水分，影响植物的光合作用  
D.土壤缺少空气，影响了根的呼吸

90.在同一植株上分别于早晨、傍晚、深夜摘取同一部位的三片叶子，用打孔器取同一大小的圆片，进行脱色处理，然后滴加碘液，最终结果是

A.早晨摘取的叶片蓝色最深  
B.傍晚摘取的叶片蓝色最深  
C.深夜摘取的叶片蓝色最深  
D.三个圆片的蓝色深浅相同

91. 移苗时，根部带土是为了

A.保留水分和无机盐  
B.避免伤害生长点  
C.避免伤害根冠  
D.避免伤害根毛和幼根

92. 植物体内的水分由下而上运输，其运输的动力是

水

- A.太阳光能    B.渗透作用    C.植物体内产生的能量    D.蒸腾作用的拉力

93.小磁铁可以吸在白板上，说明白板内一定有

- A.铁    B.铝    C.锌    D.铜

94.下列关于磁场与磁场线的说法正确的是

- A.磁场线是真实存在的曲线  
B.磁场是用来维持磁场线的  
C.磁场线从 S 极出发回到 N 极  
D.磁场的强弱可以通过磁场线的疏密程度来体现

95.第一个发现电与磁之间具有某种联系的科学家是

- A.牛顿    B.帕斯卡    C.奥斯特    D. 法拉第

96.为了增强通电螺线管的磁性，可采取哪一种方法？

- A.插入铜棒    B.改变电流的方向  
C.减少线圈的匝数    D.增大通入线圈的电流

97.要改变导体在磁场中产生的感应电流的方向，下面做法正确的是

- A.改变磁场强弱    B.改变切割磁场线的速度  
C.只改变磁场方向或切割磁场线的方向    D.改变磁场方向同时改变切割磁场线方向

98.我国家庭电路的电压是

- A.110V    B.220V    C.280V    D.320V

99.家庭电路中的保险丝通常选用

- A.铜丝    B.铝丝    C.铅锑合金    D. 钨丝

100.在家庭电路中，断路器与用电器的开关都需要

- A.接在中线上    B.接在火线上    C.接在地线上    D.没有特别要求