

2021 年吉林省德惠市小升初科学考试试卷真题(教科版)

题号	一	二	三	四	五	六	总分
得分							

注意事项：

1. 答题前填写好自己的姓名、班级、考号等信息
2. 请将答案正确填写在答题卡上

第 I 卷（选择题）

评卷人	得分

一、选择题

1. () 是中国太空行走第一人。

- A. 嫦娥 B. 杨利伟 C. 翟志刚

2. 下列标志中是垃圾可回收标志 ()。



3. 太阳系的八大行星中，距离太阳远近排列第三的是 ()。

- A. 金星 B. 地球 C. 水星

4. 下列物质中不属于晶体的是 ()。

- A. 食盐 B. 雪花 C. 玻璃

5. 胰岛素用于治疗 ()。

- A. 高血压 B. 糖尿病 C. 心脏病

第 II 卷（非选择题）

评卷人	得分

二、填空题

6. 月相圆缺变化的一个周期的时间大约是_____。月球地貌的最大特征就是分布着许多大大小小的_____，它的成因目前公认的观点是“_____说”。

7. 光的传播速度是_____，光年就是光在一年中所走的距离，它是用来计量恒星间距离的单位。

8. 以太阳为中心, 包括围绕它转动的八大行星, 矮行星、小天体(包括小行星、流星、彗星等)组成的天体系统叫_____。

9. 放大镜是我们在科学学习中经常用到的观察工具, 也叫_____, 它的特点是中间_____, 边缘_____。

10. 氧在有水的环境中与铁发生_____, 生成_____, 这就是铁锈。

评卷人	得分

三、判断题

11. 蟋蟀的“耳朵”跟我们人一样, 都长在头部。()

12. 用放大镜可以观察到手上的细菌。()

13. 人是由物质构成的, 而空气、火、声音不是物质。()

14. 在面包上滴一滴碘酒, 看到有蓝紫色物质产生, 我们可以判断面包包含有淀粉。()

15. 我们没有办法减少一些材料的使用量时, 可以通过回收垃圾中的原材料, 重新加工利用来减少垃圾数量。例如玻璃、金属、塑料等。()

评卷人	得分

四、连线题

16. 连线题。

小苏打和白醋混合

物理变化

水变成水蒸气

发生颜色改变

化学变化

蜡烛燃烧

产生气体

在米饭上滴碘酒

发光发热

评卷人	得分

五、简答题

17. 将下列天体及天体系统按所占空间的大小, 由大到小进行排列。

太阳系、太阳、地球、月球、宇宙、银河系

18. 搜集资料, 说明冥王星被开除出太阳系的原因。

19. 请写出日常生活中防止铁器生锈的二种方法, 并说明其中的道理。

20. 请你说说塑料袋五种重新使用的方法。www.xsc.cn

评卷人	得分

六、实验题

21. 实验：观察硫酸铜溶液与铁钉的反应。

研究的问题：硫酸铜溶液与铁钉发生了什么变化？

实验材料：_____、水、_____、_____、镊子。

实验方法：配制一杯硫酸铜溶液，用镊子夹住铁钉并将其一部分浸入硫酸铜溶液中，观察有什么现象发生？

实验现象：_____。

我的结论：_____。

WWW.XSC.CN

参考答案:

1. B

【解析】

【详解】

杨利伟，中国培养的第一代航天员，是中国进入太空的第一人。2003年10月15日，杨利伟乘坐神舟五号飞船首次进入太空，象征着中国太空事业向前迈进一大步，起到了里程碑的作用。杨利伟是中国太空行走第一人，所以B符合题意。

2. C

【解析】

【详解】

可回收的垃圾是指适宜回收循环使用和资源利用的废物。可以回收的垃圾：纸类、塑料、金属、玻璃、织物。可回收标志由三个箭头构成，形成特殊三角形的三箭头标志，所以C符合题意。

3. B

【解析】

【详解】

太阳系的中心天体是太阳。以太阳为中心，包括围绕它转动的八大行星（包括围绕行星转动的卫星）、矮行星、小天体（包括小行星、流星、彗星等）组成的天体系统叫做太阳系。八大行星离太阳距离由近到远的顺序是：水星、金星、地球、火星、木星、土星、天王星、海王星。太阳系的八大行星中，距离太阳远近排列第三的是地球，所以B符合题意。

4. C

【解析】

【详解】

晶体是具有规则几何外形的固体物质。常见的晶体有食盐、碱面、味精和雪花等。食盐是呈立方体状的晶体；雪花是六边形的晶体；玻璃没有规则的几何外形，因此不是晶体。

5. B

【解析】

【详解】

胰岛素是体内唯一的降血糖的激素，所以它的作用就是降血糖。胰岛素主要的治疗疾病就是糖尿病，所以B符合题意。

6. 一个月 环形山 撞击

【解析】

【详解】

月相的变化是月球围绕地球公转过程中形成的，变化是有一定的规律的。月相圆缺变化一个周期的时间为一个月，一个月中的月相是不同的，变化是有规律的。上半月变化规律，由亏到圆，人们看到的月亮亮面面积逐渐增大，直至满月，亮面在月球的右侧，下半月，人们看到亮面面积逐渐减小，直至朔月，亮面在月球的左侧。月球表面看上颜色较浅的地方，多是环形山。环形山又称为“月坑”，环形山是月球上面最显著的特征，几乎布满了整个月面。月球上的环形山公认的观点是“撞击说”。

7. 每秒 30 万千米

【解析】

【详解】

光在同一种均匀介质里是沿直线传播的。光的传播速度以每秒 30 万千米。光年就是光在一年中所走的距离，它是用来计量恒星间距离的单位。

8. 太阳系

【解析】

【详解】

太阳系的中心天体是太阳。以太阳为中心，包括围绕它转动的八大行星（包括围绕行星转动的卫星）、矮行星、小天体（包括小行星、流星、彗星等）组成的天体系统叫做太阳系。

9. 凸透镜 厚 薄

【解析】

【详解】

略

10. 化学反应 三氧化二铁

【解析】

【详解】

铁在空气中锈蚀，实际上是铁跟空气、水等物质相互作用，发生一系列复杂的化学变化。氧在有水的环境中与铁发生化学变化，生成三氧化二铁，这就是铁锈。

11. ×

【解析】

【详解】

大多数昆虫身体较小，肉眼不容易看清它们的身体构造，我们用放大镜观察昆虫。在放大镜下观察，蟋蟀的耳朵长在足的内侧，蟋蟀的耳朵则是长在前足胫节上，所以题干中说法是错误的。

【点睛】

本题考查放大镜下昆虫，要求学生掌握蟋蟀的耳朵长在足的内侧。

12. ×

【解析】

【分析】

【详解】

细菌是我们肉眼观察不到的微小生物，即便是用放大镜也不行，得需要显微镜来观察。

13. ×

【解析】

【详解】

略

14. √

【解析】

【详解】

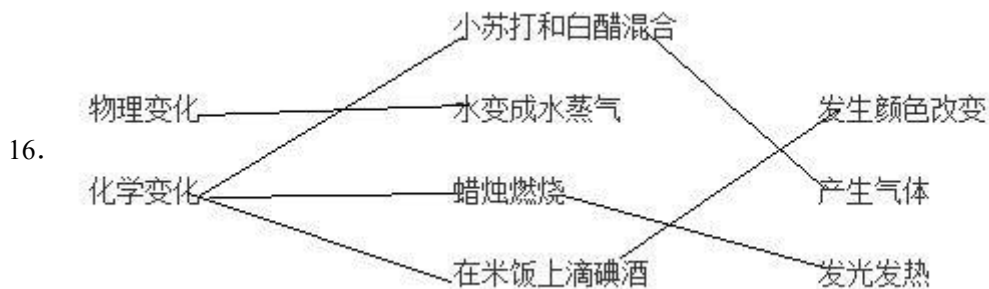
根据淀粉遇碘会变蓝的特性，在面包上滴碘酒，是为了检验食物中是否含有淀粉，如果发现变蓝色的现象出现，说明这种面包中含有淀粉。含有淀粉的食物有玉米、面包、马铃薯、红薯和馒头等，所以题干中的说法是正确的。

15. √

【解析】

【详解】

垃圾中的一些原材料可以重新回收利用，包括纸、金属、塑料、玻璃等。这样可以减少垃圾、节约资源。减少垃圾数量的办法有重新使用和减少丢弃。解决垃圾问题要从各方面努力，首先要减少垃圾的数量，然后把可利用的材料回收，剩下的再作无害处理。从源头上减少垃圾问题的办法是减少其数量，所以题干中的说法是正确的。



【解析】

【详解】

有些变化只改变了物质的形状、体积、状态等，没有产生新的不同于原来的物质，我们把这类变化称为物理变化。物理变化有水变成水蒸气。有些变化产生了新的物质，我们把有新物质生成的变化称为化学变化。化学变化和物理变化本质区别：有没有生成新的物质。物质发生化学变化过程，常常伴随发光发热、改变颜色、产生气体、产生沉淀物等。其中最重要的特征还是产生新物质。化学变化有小苏打和白醋混合、蜡烛燃烧、在米饭上滴碘酒。小苏打和白醋混合产生气体，蜡烛燃烧会蜡烛燃烧，在米饭上滴碘酒会发生颜色改变。

17. 宇宙、银河系、太阳系、太阳、地球、月球

【解析】

【详解】

太阳系是以太阳为中心，由八大行星及其卫星、矮行星、小天体组成的一个天体系统。八大行星与太阳的平均距离由近及远排列依次是水星、金星、地球、火星、木星、土星、天王星、海王星。按所占空间的大小按由大到小的顺序进行排列是宇宙、总星系、银河系、太阳系、太阳、地球、月球。

18. 因为冥王星的个子太小了，而且体重也很轻，比月球都要小很多。冥王星由于“先天”不足，只有出列了，被划入了“矮行星”。

【解析】

【详解】

这个被开除的星球叫做“冥王星”。原本也是太阳系行星之一，但是因为它的个子太小了，而且体重也很轻。比月球都要小很多。冥王星的运动轨迹是一个很扁的椭圆形，再加上其他八大行星的运动轨迹几乎在同一平面，而冥王星却歪了一点。什么是行星：一是必须围绕太阳运转的天体；二是质量足够大，能依靠自身引力使天体呈圆球状；三是其轨道附近应该没有其他物体。按这样的划分，太阳系的行星就只有水、金、地、火、木、土、加上天王、海王

星这八颗。而冥王星由于“先天”不足，只有出列了，被划入了“矮行星”。

19. 1. 制成不锈钢；2. 在铁制品表面涂油漆；3. 保持铁制品表面的洁净和干燥。

【解析】

【详解】

铁在空气中锈蚀，实际上是铁跟空气、水等物质相互作用，发生一系列复杂的化学变化。防止铁生锈的方法：1. 制成不锈钢；2. 在铁制品表面涂油漆；3. 保持铁制品表面的洁净和干燥；4. 在铁制品表面涂油；5. 覆盖搪瓷。

20. 用来做购物袋，装垃圾，当脚套，放置杂物，做手工等。

【解析】

【详解】

由于废旧塑料制品多数是白色的，所以它们又被称为“白色污染”。我们提倡使用可降解的塑料制品。塑料材料不容易分解，随意丢弃容易造成污染，塑料袋的重复利用可以减少垃圾，可以用来做购物袋，装垃圾，当脚套，放置杂物，做手工等。

21. 硫酸铜溶液 铁钉 烧杯 溶液会由浅蓝色变为浅绿色，浸入溶液的铁钉表面有红色物质附着 硫酸铜溶液与铁钉的反应是化学反应

【解析】

【详解】

实验材料：硫酸铜溶液、水、铁钉、烧杯、镊子。实验方法：配制一杯硫酸铜溶液，用镊子夹住铁钉并将其一部分浸入硫酸铜溶液中，观察现象。硫酸铜溶液会和铁反应将铜单质置换出来，并且溶液会由浅蓝色变为浅绿色，在空气中放置一段时间后，溶液会变成红褐色。实验现象：溶液会由浅蓝色变为浅绿色，浸入溶液的铁钉表面有红色物质附着。有些变化产生了新的物质，我们把有新物质生成的变化称为化学变化。其中最重要的特征还是产生新物质。化学变化和物理变化本质区别：有没有生成新的物质。我的结论：由于产生新的物质，所以这个属于化学变化。硫酸铜溶液与铁钉的反应是化学反应。