

数理化生园地

# 高一暑期专辑

上海科学技术出版社

• 阅读与练习之一 •

## △△ 三 角 函 数 △△

一、填充：

1. (1) 与  $-30^\circ$  角终边相同的角的集合是 \_\_\_\_\_;

(2) 用弧度表示与  $675^\circ$  角终边相同的角的集合是 \_\_\_\_\_.

2. 已知  $\alpha$  是第一象限内的角，则  $\alpha$  所在的象限是第 \_\_\_\_\_ 象限。

3. 填表

| $\alpha$                    | $30^\circ$ | $45^\circ$ | $60^\circ$ | $135^\circ$ | $210^\circ$ | $330^\circ$ | $1500^\circ$ |
|-----------------------------|------------|------------|------------|-------------|-------------|-------------|--------------|
| 角 $\alpha$ 的弧度数             |            |            |            |             |             |             |              |
| $\sin \alpha$               |            |            |            |             |             |             |              |
| $\cos \alpha$               |            |            |            |             |             |             |              |
| $\operatorname{tg} \alpha$  |            |            |            |             |             |             |              |
| $\operatorname{ctg} \alpha$ |            |            |            |             |             |             |              |
| $\sec \alpha$               |            |            |            |             |             |             |              |
| $\csc \alpha$               |            |            |            |             |             |             |              |

4. 求下列三角函数值：

$$(1) \sin 510^\circ = \underline{\hspace{2cm}}; \quad (2) \cos\left(-\frac{\pi}{6}\right) = \underline{\hspace{2cm}},$$

$$(3) \cos\frac{8\pi}{3} = \underline{\hspace{2cm}}; \quad (4) \cos\left(-\frac{22}{5}\pi\right) = \underline{\hspace{2cm}},$$

$$(5) \operatorname{ctg}\left(-\frac{\pi}{6}\right) = \underline{\hspace{2cm}}; \quad (6) \operatorname{tg}\frac{4\pi}{3} = \underline{\hspace{2cm}}.$$

5. (1) 若  $\sin \theta$  与  $\operatorname{ctg} \theta$  同号, 则  $\theta$  在第\_\_\_\_象限;

(2) 若  $\cos \theta$  与  $\operatorname{tg} \theta$  同号, 则  $\theta$  在第\_\_\_\_象限;

(3) 若  $\frac{\operatorname{tg} \theta}{\operatorname{ctg} \theta} > 0$ , 则  $\theta$  在第\_\_\_\_象限;

(4) 若  $\sin \theta < 0, \cos \theta > 0$ , 则  $\theta$  在第\_\_\_\_象限.

6. 已知  $\sin \alpha = -\frac{5}{13}$ , 且  $\sin \alpha$  与  $\operatorname{tg} \alpha$  符号相反, 则  $\cos \alpha$

=\_\_\_\_\_,  $\operatorname{ctg} \alpha =$ \_\_\_\_\_.  
7. 已知:  $\operatorname{tg} \alpha = m$ ,  $\frac{\pi}{2} < \alpha < \pi$ , 则

$$\sin \alpha = \text{_____}; \quad \cos \alpha = \text{_____};$$

$$\operatorname{ctg} \alpha = \text{_____}; \quad \sec \alpha = \text{_____};$$

$$\csc \alpha = \text{_____}.$$

二、选择填充 (各小题都提供了 A、B、C、D 四个答案, 其中只有一个正确, 将所选正确答案的字母填在题末的括号里):

1. 已知:  $\sin \theta < 0$  且  $\operatorname{tg} \theta < 0$ , 则  $\theta$  是

(A) 第一象限的角; (B) 第二象限的角;

(C) 第三象限的角; (D) 第四象限的角.

答: ( )

2. 已知  $\cos x = \frac{\sqrt{3}}{2}$ , 则  $x$  的集合是

(A)  $\{x \mid x = 2k\pi + \frac{\pi}{6}, k \in \mathbf{Z}\};$

(B)  $\{x \mid x = k\pi \pm \frac{\pi}{6}, k \in \mathbf{Z}\};$

(C)  $\{x \mid x = 2k\pi \pm \frac{\pi}{6}, k \in \mathbf{Z}\};$

(D)  $\{x \mid x = \pm \frac{\pi}{6}\}.$

答: ( )

3. 已知三角函数  $y_1 = \sin(2x+2)$ ,  $y_2 = 2 \sin 2x - \frac{1}{2}$ ,  $y_3 = \sin 2x + 2$ ,  $y_4 = 2 \sin(x+2) + 2$ . 其中与三角函数  $y = 2 \sin(2x+2) + 2$  的周期和振幅都相同的是

(A)  $y_1$ ; (B)  $y_2$ ; (C)  $y_3$ ; (D)  $y_4$ . 答: ( )

三、判断正误 (正确的打“√”, 错误的打“×”):

1. 当  $\alpha$  在第一、三象限时,  $\operatorname{tg} \alpha$  取正值, 故  $\operatorname{tg} \alpha = \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha}$ ;

当  $\alpha$  在第二、四象限时,  $\operatorname{tg} \alpha$  取负值, 故  $\operatorname{tg} \alpha = -\frac{\sin \alpha}{\cos \alpha}$ .

( )

2. 在同角三角函数的关系中, 1 可以用下列式子代替:

(1)  $1 = \sin \alpha + \cos \alpha$ ; ( )

(2)  $1 = \operatorname{tg} \alpha \cdot \operatorname{ctg} \alpha$ ; ( )

(3)  $1 = \sec^2 \alpha - \operatorname{ctg}^2 \alpha$ ; ( )

(4)  $1 = \csc^2 \alpha - \operatorname{ctg}^2 \alpha$ ; ( )

(5)  $1 = \sec \alpha \cdot \csc \alpha$ ; ( )

(6)  $1 = \sin \alpha \cdot \csc \alpha$ ; ( )

(7)  $1 = \sec \alpha \cdot \cos \alpha$ ; ( )

(8)  $1 = \sin^2 \alpha - \cos^2 \alpha$ ; ( )

(9)  $1 = \sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha$ ; ( )

(10)  $1 = \sec^2 \alpha - \operatorname{tg}^2 \alpha$ . ( )

3. 判断正误, 并说明理由:

(1)  $\because \sin\left(\frac{2\pi}{3} + \frac{\pi}{6}\right) = \sin\frac{\pi}{6}$ ,

$\therefore \sin x$  的周期是  $\frac{2\pi}{3}$ . ( )

理由：

$$(2) \because \cos\left(\frac{5\pi}{3} + \frac{\pi}{6}\right) = \cos\frac{\pi}{6},$$

$\therefore \cos x$  的周期是  $\frac{5\pi}{3}$ . ( )

理由：

四、填充：

1. (1)  $y = \sqrt{\frac{\sin x}{\cos x}}$  的定义域是\_\_\_\_\_；

(2)  $y = \sqrt{-\sin x} + \sqrt{\cos x}$  的定义域是\_\_\_\_\_；

(3)  $y = \sqrt{\operatorname{tg} x \cdot \cos x}$  的定义域是\_\_\_\_\_.

2. 比较大小，在 | | 中填上“>”、“<”或“=”：

(1)  $\sin 250^\circ | | \sin 260^\circ$ ;

(2)  $\sin\left(-\frac{54}{7}\pi\right) | | \sin\left(-\frac{63}{8}\pi\right)$ ;

(3)  $\sin 1 | | \sin 1^\circ$ ;

(4)  $\cos 300^\circ | | \cos 340^\circ$ ;

(5)  $\operatorname{ctg} 100^\circ | | \operatorname{ctg} 280^\circ$ ;

(6)  $\operatorname{tg}\frac{\pi}{80} | | \operatorname{tg}\left(-\frac{\pi}{8}\right)$ .

3. 确定下列各式的符号 (在题后括号里填上“>0”、“<0”或“=0”):

(1)  $\sin 3 \operatorname{tg} 5$  ( );

(2)  $\cos 8 \cos 5 \operatorname{tg} 1$  ( );

(3)  $\operatorname{tg} 5 \operatorname{ctg} 3 \operatorname{tg} 1$  ( );

(4)  $\sin(-5) \cos(-3) \operatorname{tg}(-2) \operatorname{ctg} 2$  ( ).

4. 按下表左栏要求填表：

| $y$ | $y = \sin\left(2x + \frac{\pi}{3}\right)$ | $y = 2 \sin\left(\frac{x}{2} + \frac{\pi}{2}\right)$ | $y = \frac{\pi}{2} \sin\left(\frac{x}{2} - \frac{\pi}{2}\right)$ | $y = \frac{1}{3} \sin\left(\frac{x}{3} + \frac{\pi}{3}\right) + 3$ |
|-----|---|--|--|--|
| 周期  |   |  |  |  |
| 振幅  |   |  |  |  |
| 相位  |   |  |  |  |
| 初相  |   |  |  |  |

5. 判断奇偶性(在各题末的括号里填“奇函数”或“偶函数”或“非奇非偶”):

(1)  $y = \operatorname{tg} 2x$ ; ( ) (2)  $y = |\operatorname{tg} x|$ ; ( )

(3)  $y = \sin(\operatorname{tg} x)$ ; ( ) (4)  $y = x \operatorname{tg} x$ ; ( )

(5)  $y = \frac{\operatorname{tg} x + 1}{\operatorname{tg} x - 1}$ ; ( ) (6)  $y = \operatorname{tg} x \sin x$ ; ( )

(7)  $y = \sin x \operatorname{ctg} x$ ; ( ) (8)  $y = \operatorname{tg} x \operatorname{ctg}^2 x$ . ( )

五、求下列函数的最大或最小值,指出何时有最大或最小值,填在横线上:

(1)  $y = |\sin x|$ ; \_\_\_\_\_

(2)  $y = 1 + \sin x$ ; \_\_\_\_\_

(3)  $y = \left(\sin x - \frac{3}{2}\right)^2 - 2$ ; \_\_\_\_\_

(4)  $y = 2 + \cos x$ ; \_\_\_\_\_

(5)  $y = \frac{1}{1 + \cos^2 x}$ ; \_\_\_\_\_

(6)  $y = 2 \cos^2 x - 3 \cos x + 1$ . \_\_\_\_\_

六、求值:

(1)  $\cos 225^\circ - \operatorname{ctg} 570^\circ$ ;

$$(2) \frac{2 \cos 120^\circ - \cos 630^\circ}{\operatorname{ctg} 240^\circ + 2 \sin (-300)}.$$

七、求适合下列各式的角  $\alpha$  的值：

$$(1) \sin \alpha = \frac{\sqrt{3}}{2}; \quad (2) \sin 2\alpha = -\frac{\sqrt{3}}{2},$$

$$(3) \cos \frac{\alpha}{2} = -\frac{1}{2}; \quad (4) 3\tg \alpha + \sqrt{3} = 0.$$

八、 $a$  取什么值时， $\cos \alpha = \frac{3-2a}{4a-a}$  有意义。

九、已知： $\sin \alpha + \cos \alpha = m$ . 求：

- (1)  $\sin \alpha \cdot \cos \alpha;$       (2)  $\sin \alpha - \cos \alpha;$   
(3)  $\sin^3 \alpha + \cos^3 \alpha.$

十、化简：

$$1. \frac{2 \sin \alpha \cos \alpha - \cos \alpha}{1 + \sin^2 \alpha - \cos^2 \alpha - \sin \alpha};$$

$$2. (1 - \operatorname{tg} \alpha - \sec \alpha) (1 - \operatorname{ctg} \alpha - \csc \alpha) (1 - \operatorname{tg} \alpha + \sec \alpha) \\ (1 - \operatorname{ctg} \alpha + \csc \alpha).$$

**十一、**证明下列恒等式：

$$1. \operatorname{tg} \alpha + \operatorname{ctg} \alpha = \csc \alpha \cdot \sec \alpha;$$

$$2. \operatorname{tg} \alpha (\csc \alpha + 1) = \frac{\operatorname{ctg} \alpha}{\csc \alpha - 1};$$

$$3. (a \sin \alpha - b \cos \alpha)^2 + (a \cos \alpha + b \sin \alpha)^2 = a^2 + b^2.$$

**十二、**证明下列恒等式：

$$1. \frac{\operatorname{tg} \alpha + \operatorname{tg} \beta}{\operatorname{ctg} \alpha + \operatorname{ctg} \beta} = \operatorname{tg} \alpha \cdot \operatorname{tg} \beta;$$

$$2. \frac{1}{\sin^2 \alpha - \cos^2 \alpha} = \frac{1 + \operatorname{ctg}^2 \alpha}{1 - \operatorname{ctg}^2 \alpha};$$

$$3. 1 - 3 \sin^2 \theta \cos^2 \theta = \sin^6 \theta + \cos^6 \theta.$$

**十三、**用五点法作函数  $y = 2 \sin\left(2x - \frac{\pi}{3}\right)$  的简图。



## 牛顿第三定律和动量定理

你见过朱建华跳高动作的镜头吗？你看他修长的身材凌空飞跃，身轻如燕，一瞬间完成了漂亮的“背越式”过杆动作，落到一米多厚的海绵包上，全场欢声雷动……

那么，为什么在跳高架下要铺上那么厚的海绵包呢？

动量定理能帮助我们找到答案。一个物体的动量如果由  $p$  变为  $p'$ ，动量的变化是  $p' - p$ ，它一定受到一个合外力的冲量  $Ft$ ，并且  $Ft = p' - p$ 。这就是动量定理。

从这个定理可以知道，跳高运动员在着地前具有较大的动量，着地时受到和动量大小相等、方向相反的冲量后，动量减小为零。冲力对他的作用时间越长，这个冲力就越小，海绵包能大大地延长地面对运动员的冲力的作用时间，于是减小了冲力，有效地保护了运动员的躯体不受损伤。体操运动员从空中落地时先用脚尖着地再过渡到脚跟着地，同时双膝弯曲，也是为了延长地面对人体冲力的作用时间。球类运动员用屈肘后伸的动作来接球，也是同样的目的。

### 单 元 练 习

#### 一、选择题

1. 当人提着桶站立不动时，以下说法哪句是正确的？

- (1) 手对桶的拉力和桶所受的重力是一对作用力和反作用力；(2)手对桶的拉力和桶所受的重力是一对平衡力；(3)手对桶的拉力就是桶所受的重力；(4)手对桶的拉力和桶对手的拉力是一对平衡力。 ( )

2. 对两个原来都在运动着的物体，用相同的恒力使它们都停下来，决定它们停下来所需时间长短的量是它们的：

(1) 速度；(2)加速度；(3)动量；(4)质量。 ( )

3. 一个运动着的物体受到冲力的作用时，以下说法哪一句是正确的？

(1) 它的速度和动能一定都发生变化；(2)它的速度一定发生变化但它的动能不一定发生变化；(3)它的动能一定发生变化但它的速度不一定发生变化；(4)它的速度和动能一定都不发生变化。 ( )

## 二、填充题

1. 有那么一些物理量：(1)初速度；(2)末速度；(3)平均速度；(4)速度的变化量；(5)初动量；(6)末动量；(7)平均冲力；(8)动量的变化量；(9)冲量。其中和“时刻”(或“位置”)相对应的物理量有\_\_\_\_\_；与“时间”(或“过程”)相对应的物理量有\_\_\_\_\_。

2. 将下列四种物体：(1)作热运动的电子；(2)飞行着的弹头；(3)行人；(4)缓慢行驶的卡车。按动量大小排列，顺序应为\_\_\_\_\_。

|    | (1)                    | (2)     | (3)       | (4)     |
|----|------------------------|---------|-----------|---------|
| 质量 | $9 \times 10^{-31}$ 千克 | 500 克   | 50 千克     | 4 吨     |
| 速率 | $3 \times 10^5$ 米/秒    | 700 米/秒 | 5.4 千米/小时 | 10 厘米/秒 |

3. 100牛顿的力作用在质量为2千克的静止物体上，如果力持续作用时间为0.1秒，物体的速度是\_\_\_\_\_米/秒；如果这个力再持续作用0.2秒，物体的速度将是\_\_\_\_\_米/秒。

4. 质量为100克的小球从5米高处自由下落，着地后能反弹回3.2米处。则小球在与地面接触过程中动量的变化是\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_, 动能的变化是\_\_\_\_\_。 $(g$  取 10 米/秒 $^2$ )

### 三、计算题

1. 质量为 70 千克的撑竿跳高运动员, 从 5.60 米高处落到海绵包上, 经过时间 1 秒钟停下。①求海绵包对他的平均作用力; ②若身体与海绵包的接触面积是 0.20 米 $^2$ , 求身体所受的平均压强; ③如果不使用海绵包, 他将以 0.05 米 $^2$  的接触面积触地且历时 0.1 秒后停下。试通过计算地面对他的作用力和压强, 说明海绵包的作用。 $(g$  取 10 米/秒 $^2$ )

2. 小李同学身体的质量为 50 千克, 在游泳池里进行游泳训练。如果他以 6.0 米/秒的速度接近池壁, 脚蹬壁时间为 0.80 秒, 蹬壁后以 7.0 米/秒的速度返回, 在不计水的阻力情况下, 求: ①小李同学的动量的变化量的大小; ②池壁对他的作用力的大小和方向; ③他对池壁的蹬力的大小和方向。

### 想一想

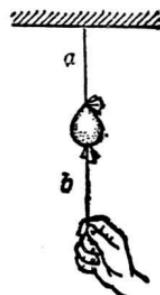
1. 我们把  $\frac{v_t - v_0}{t - t_0}$  (或  $\Delta v / \Delta t$ ) 称为物体速度的变化率, 从加速度的概念可以知道它就是加速度  $a$ , 那么  $\frac{p' - p}{t - t_0}$  (或  $\Delta p / \Delta t$ ) 称为什么? 它是什么物理量?

2. 正在作匀速圆周运动的物体受到冲量作用吗?为什么?
3. 我们很容易接住一只小皮球,却很难接住以相同速度飞过来的一只同样大小的铅球,这是什么原因?自行车驶得越快,刹车就越困难,这又是为什么?

### \* 动 | 手 | 做 \*

取一杯砂,倒在布袋内,然后用两段细线将布袋扎紧,将砂袋悬挂起来,用手拉住细线 b 的下端,如图所示。问在下述两种情况下,哪一段细线先断?为什么?

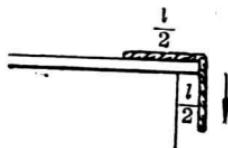
(1)用力很快地一拉; (2)用力慢慢地拉。



**考考你**

1. 物体在真空中作竖直上抛运动,上升的最大高度  $H = \frac{v_0^2}{2g}$ , 落回原处时的速率  $v' = v_0$ 。现在有一个小球在空气中作竖直上抛运动,落回原处时的速率只有抛出时速率的一半(即  $v' = \frac{v_0}{2}$ ),假设它在上升和下降过程中所遇到的阻力是同一个恒量,你能知道:(1)这个阻力  $f$  是物体自身重量  $G$  的多少倍吗?(2)这时它能上升的最大高度  $h$  只是它在真空中能上升的最大高度  $H$  的几分之几吗?

2. 把一根长为  $l$  的均匀、光滑、柔软的尼龙绳一半搁在水平光滑的桌面上,另一半垂在桌边外面(如图所示)。然后放手让它由静止开始滑下,问:在绳子全部滑离桌面时,绳子下滑的速度多大? (答案本辑找)



氧 族 元 素

### 单元练习

一、选择题（每小题可能不止一个正确答案）

1. 中和含 0.2 摩尔  $H^+$  的稀硫酸，需要氢氧化钠\_\_\_\_克。

- ① 4 ② 8 ③ 2 ④ 16

2. 中和含 0.1 摩尔氢氧化钠的溶液，需要 1M 的硫酸\_\_\_\_毫升。

- ① 100 ② 200 ③ 50 ④ 25

3. 以下药品露置后不易变质的是\_\_\_\_。

- ① 氢硫酸 ② 亚硫酸 ③ 浓硫酸 ④ 烧碱  
⑤ 石灰水 ⑥ 食盐水 ⑦ 氯水

4. 下列关于浓硫酸的叙述，不正确的是\_\_\_\_。

- ① 浓硫酸具有强氧化性，可存放在铁制器皿中  
② 浓硫酸具有脱水性，可吸收氢气中的水分  
③ 浓硫酸是无色粘稠油状液体，比重较大  
④ 浓硫酸可干燥带有水分的二氧化硫气体

5. 浓硫酸能跟铜片反应，在反应中浓硫酸\_\_\_\_。

- ① 仅表现出氧化性 ② 仅表现出酸性 ③ 仅表现出高沸点性  
④ 既表现出酸性又表现出强氧化性

6. 以下各种物质能在同一体系中大量存在的是\_\_\_\_。

- ①  $SO_2$ 、 $H_2$ 、 $H_2S$ 、 $CO_2$  ②  $SO_3^{2-}$ 、 $SO_4^{2-}$ 、 $Cl^-$ 、 $Na^+$   
③  $CO_3^{2-}$ 、 $Na^+$ 、 $Br^-$ 、 $H_2O$  ④  $Na^+$ 、 $SO_3^{2-}$ 、 $Br_2$ 、 $Cl^-$

7. 在 500 毫升, 1M 的  $\text{CuSO}_4$  溶液中放入一块铁片, 充分反应后取出, 经洗净烘干称重, 发现质量增加了 0.8 克. 析出的铜是\_\_\_\_克.

- ① 1.1 ② 2.2 ③ 3.4 ④ 5.4 ⑤ 6.4

8. 100 克重的瓶充满  $\text{SO}_2$  后称重是 100.32 克. 若改充  $\text{H}_2\text{S}$  气体, 应重\_\_\_\_克.

- ① 100.34 ② 100.17 ③ 100.64 ④ 100.32

9. 下列各种离子能在盐酸溶液中大量存在的是\_\_\_\_.

- ①  $\text{SO}_3^{2-}$  ②  $\text{S}^{2-}$  ③  $\text{SO}_4^{2-}$  ④  $\text{CO}_3^{2-}$

10. 某无色溶液中滴加氯化钡和足量硝酸溶液后, 产生了白色沉淀, 能作出的正确判断是\_\_\_\_.

- ① 一定有  $\text{SO}_4^{2-}$  离子                  ② 一定有  $\text{Ag}^+$  离子  
③ 有  $\text{SO}_4^{2-}$  离子或  $\text{Ag}^+$  离子    ④ 不能断定

## 二、填充题

1. 某元素的气态氢化物是  $\text{H}_2\text{R}$ , 其最高氧化物含氧 60%, 其原子的核内质子数与中子数相等. 此元素为\_\_\_\_元素, 与它同族的元素还有\_\_\_\_等几种, 其中原子半径最大的是\_\_\_\_, 离子半径最小的是\_\_\_\_.

2. 在氧族元素的单质中, 熔点最低的是\_\_\_\_, 沸点最高的是\_\_\_\_, 密度最大的是\_\_\_\_, 氧化能力最强的是\_\_\_\_, 还原能力最强的是\_\_\_\_, 非金属性最强的是\_\_\_\_.

3. 在空格上填上一种试剂, 可以鉴别出相邻的四种无色溶液.

|               |                       |                 |
|---------------|-----------------------|-----------------|
|               | $\text{Na}_2\text{S}$ |                 |
| $\text{NaOH}$ |                       | $\text{BaCl}_2$ |
|               | $\text{KCl}$          |                 |

4. 在空格中填上四种均可以用浓硫酸作干燥剂的气体名称。

|  |             |  |
|--|-------------|--|
|  |             |  |
|  | 浓 $H_2SO_4$ |  |
|  |             |  |

### 三、用化学方法除去括号内的杂质

1.  $NaCl(NaBr)$  用\_\_\_\_试剂, 反应的离子方程式是\_\_\_\_\_.

2.  $BaSO_4(FeS)$  用\_\_\_\_试剂, 反应的离子方程式是\_\_\_\_\_.

3.  $CaCl_2(CaCO_3)$  用\_\_\_\_试剂, 反应的离子方程式是\_\_\_\_\_.

4.  $Cu(Fe)$  用\_\_\_\_试剂, 反应的离子方程式是\_\_\_\_\_.

### 四、推断题

1. A、B、C、D四瓶无色溶液, 它们分别可能是  $Ba(OH)_2$ 、 $H_2SO_4$ 、 $Na_2CO_3$  和  $Na_2S$  中的一种。它们两两混和反应的现象是: (1) A+B→ 产生气体; (2) C+D→ 产生白色沉淀, 加入硝酸后沉淀消失; (3) A+C→ 产生白色沉淀, 加入硝酸沉淀不消失。由此可以推测: A是\_\_\_\_, B是\_\_\_\_, C是\_\_\_\_, D是\_\_\_\_.

2. 某固体粉末可能由  $CaCl_2$ 、 $NaNO_3$ 、 $ZnSO_4$ 、 $Na_2SO_3$  和无水  $CuSO_4$  中的几种混和组成。经表列的实验:

| 实 验       | 实 验 现 象 |
|-----------|---------|
| 溶解于水      | 得无色溶液   |
| 向溶液中加入盐酸  | 产生无色气体  |
| 继续加入氯化钡溶液 | 产生白色沉淀  |

原混和物中肯定有\_\_\_\_\_，肯定没有\_\_\_\_\_，可能有\_\_\_\_\_。

**五、**下列两种溶液中都分别加入  $\text{BaCl}_2$  和  $\text{HNO}_3$ ，但先后顺序不同，现象有何区别？用离子方程式表示出来。

|                          | 先加入 $\text{BaCl}_2$ 溶液<br>再加入足量硝酸 | 先加入足量硝酸<br>再加入 $\text{BaCl}_2$ 溶液 |
|--------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| $\text{Na}_2\text{SO}_4$ |                                   |                                   |
| $\text{Na}_2\text{CO}_3$ |                                   |                                   |

**六、**按指定的要求完成以下有关离子方程式或化学方程式：

1. 各写一例符合指定价态变化的化学方程式

- (1)  $\text{S}^0 \rightarrow \text{S}^{+4}$  \_\_\_\_\_. (2)  $\text{S}^{-2} \rightarrow \text{S}^{+4}$  \_\_\_\_\_.  
 (3)  $\text{S}^{+6} \rightarrow \text{S}^{+4}$  \_\_\_\_\_. (4)  $\text{S}^{+4} \rightarrow \text{S}^0$  \_\_\_\_\_.

2. 写出与下列离子方程式相应的化学反应方程式

- (1)  $\text{Cl}_2 + 2\text{Br}^- = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$  \_\_\_\_\_  
 (2)  $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_  
 (3)  $\text{S}^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{S} \uparrow$  \_\_\_\_\_  
 (4)  $\text{Cu}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{CuS} \downarrow$  \_\_\_\_\_  
 (5)  $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow$  \_\_\_\_\_

3. 写出有关的化学方程式

- (1) 煅烧黄铁矿的反应 \_\_\_\_\_.  
 (2) 焦炭在浓硫酸中燃烧的反应 \_\_\_\_\_.  
 (3) 氟化钙和浓硫酸的反应 \_\_\_\_\_.

## 七、计算题

1. 5克  $\text{XSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ，使之失去全部结晶水后，质量减少

到3.2克。把它溶解于水，加入足量氯化钡溶液，产生4.66克硫酸钡沉淀。试确定X的原子量及n的数值。

解 (1) 4.66克  $\text{BaSO}_4$  的摩尔数是\_\_\_\_，所以3.2克  $\text{XSO}_4$  的摩尔数是\_\_\_\_，5克  $\text{XSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  的摩尔数是\_\_\_\_。

(2)  $\text{XSO}_4$  的摩尔质量是\_\_\_\_，X的原子量是\_\_\_\_。

(3)  $\text{XSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  的摩尔质量是\_\_\_\_，n是\_\_\_\_。

(4)  $\text{XSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  可能是\_\_\_\_\_ (物质名称)。

2. 1升98%的硫酸溶液( $\rho=1.84$ )，跟4升10%的硫酸溶液( $\rho=1.07$ )混和，求混和后溶液( $\rho=1.29$ )的百分浓度和摩尔浓度。

解 (1) 混和前两溶液质量分别是\_\_\_\_和\_\_\_\_。

(2) 混和后溶液的体积是\_\_\_\_\_。

(3) 混和后溶液的百分浓度是\_\_\_\_\_。

(4) 混和后溶液的摩尔浓度是\_\_\_\_\_。

## 小 知 识

### 水银温度计打碎了怎么办

水银是汞的俗称，它是一种具有很强毒性的重金属，人体内即使摄入微量的汞也会引起严重的后果。偏偏它又是一种低熔点的液态金属，很容易汽化成为水银蒸气，从而被人们在不知不觉之中吸入体内。所以逸散的水银危害性特别大。那么在实验室里，如果不慎把水银温度计打碎了，水银散落在实验桌上、地上，该怎么办呢？这时可以在散落的水银液滴上扑洒一点硫粉，硫跟汞可以发生  $\text{Hg} + \text{S} = \text{HgS}$  的反应，迅速化合生成硫化汞固体，从而解除了水银的毒性。

应该指出，千万不要直接用手去把水银液滴聚拢来，因为重金属离子能使蛋白质发生变性凝聚，从而损伤皮肤。