**2004年浙江高考理科综合真题及答案**

第I卷（选择题 共126分）

在下列各题的四个选项中，只有一个选项是符合题目要求的。

以下数据可供解题时参考：

原子量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 P 31

1．在临床治疗上已证实，将受SARS病毒感染后治愈患者（甲）的血清，注射到另一SARS

患者（乙）体内能够提高治疗效果。甲的血清中具有治疗作用的物质是（ ）

A．疫苗 B．外毒素 C．抗原 D．抗体

2．一个初级精母细胞在减数分裂的第一次分裂时，有一对同源染色体不发生分离；所形成

的次级精母细胞减数分裂的第二次分裂正常。另一个初级精母细胞在减分裂的第一次分裂正常；减数分裂的第二次分裂时在两个次级精母细胞中，有一个次级精母细胞的1条染色体的姐妹染色单体没有分开。以上两个初级精母细胞可产生染色体数目不正常的配子（以下简称为不正常的配子）。上述两个初级精母细胞减数分裂的最终结果应当是（ ）

A．两者产生的配子全部都不正常

B．前者产生一半不正常的配子，后者产生的配子都不正常

C．两者都只产生一半不正常的配子

D．前者产生全部不正常的配子，后者只产生一半不正常的配子

3．离体的叶绿体在光照下进行稳定光合作用时，如果突然中断CO2气体的供应，短暂时间内叶绿体中C3化合物与C5化合物相对含量的变化是 （ ）

A．C3化合物增多、C5化合物减少　 B．C3化合物增多，C5化合物增多

C．C3化合物减少，C5化合物增多　 D．C3化合物减少，C5化合物减少

4．自然界中，一种生物某一基因及其三种突变基因决定的蛋白质的部分氨基酸序列如下：   
正常基因　　　精氨酸　　　苯丙氨酸　　　亮氨酸　　　苏氨酸　　　脯氨酸  
突变基因1　　精氨酸　　　苯丙氨酸　　　亮氨酸　　　苏氨酸　　　脯氨酸  
突变基因2　　精氨酸　　　亮氨酸　　　　亮氨酸　　　苏氨酸　　　脯氨酸  
突变基因3　　精氨酸　　　苯丙氨酸　　　苏氨酸　　　酪氨酸　　　丙氨酸  
根据上述氨基酸序列确定这三种突变基因DNA分子的改变是（ ）

A．突变基因1和2为一个碱基的替换，突变基因3为一个碱基的增添

B．突变基因2和3为一个碱基的替换，突变基因1为一个碱基的增添

C．突变基因1为一个碱基的替换，突变基因2和3为一个碱基的增添

D．突变基因2为一个碱基的替换，突变基因1和3为一个碱基的增添

5．生活在一个生物群中的两个种群（a、b）的数量变化如图所示，下列判断正确的是（ ）

A．a种群与b种群为捕食关系，a种群依赖于b种群

*O*

时间

种群数量

*K*

*a*

*b*

B．a种群与b种群为竞争关系，竞争强度由强到弱

C．a种群为S型增长，其增长受本身密度制约

D．b种群为J型增长，始终受到a种群的制约

6．能与人体血液中血红蛋白结合的一种有毒气体是（ ）

A．氯气　　　　　 B．氮气　　　　 C．一氧化碳　　 D．甲烷

7．下列离子中，所带电荷数与该离子的核外电子层数相等的是（ ）

A．Al3+　　　　　 B．Mg2+　　　　　 C．Be2+　　　　　 D．H+

8．2003年，IUPAC（国际纯粹与应用化学联合会）推荐原子序数为110的元素的符号为Ds，以纪念该元素的发现地（Darmstadt，德国）。下列关于Ds的说法不正确的是（ ）

A．Ds原子的电子层数为7　　　　　 B．Ds是超铀元素

C．Ds原子的质量数为110　　　　　 D．Ds为金属元素

9．下列说法中不正确的是 （ ）

A．磷酸的摩尔质量与6.02×1023个磷酸分子的质量在数值上相等

B．6.02×1023个氮分子和6.02×1023个氢分子的质量比等于14∶1

C．32g氧气所含的原子数目为2×6.02×1023

D．常温常压下，0.5×6.02×1023个一氧化碳分子所占体积是11.2L

10．常温时，以下4种溶液pH最小的是 （ ）

A．0.01mol *·*L-1醋酸溶液

B．0.02mol *·*L-1醋酸与0.02mol *·*L-1NaOH溶液等体积混合液

C．0.03mol *·*L-1醋酸与0.01mol *·*L-1NaOH溶液等体积混合液

D．pH = 2的盐酸与pH = 12的NaOH溶液等体积混合液

11．下列离子方程式正确的是 （ ）

A．澄清的石灰水与稀盐酸反应Ca(OH)2 + 2H+ === Ca2+ + 2H2O

B．钠与水的反应Na + 2H2O === Na+ +2OH -+ H2↑

C．铜片插入硝酸银溶液中Cu + Ag+ === Cu2+ + Ag

D．大理石溶于醋酸的反应CaCO3 + 2CH3COOH === Ca2+ + 2CH3COO- +CO2↑+ H2O

12．取*a* g某物质在氧气中完全燃烧，将其产物跟足量的过氧化钠固体完全反应，反应后固体的质量恰好也增加了*a* g。下列物质中不能满足上述结果的是（ ）

A．H2　　　　　 B．CO　　　 C．C6H12O6　 D．C12H22O11

13．已知25℃、101kPa下，石墨、金刚石燃烧的热化学方程式分别为（ ）

C(石墨) + O2(g) === CO2(g) △H = －393.51kJ *·*mol-1

C(金刚石) + O2(g) === CO2(g) △H = －395.41kJ *·*mol-1

据此判断，下列说法中正确的是

A．由石墨制备金刚石是吸热反应；等质量时，石墨的能量比金刚石的低

B．由石墨制备金刚石是吸热反应；等质量时，石墨的能量比金刚石的高

C．由石墨制备金刚石是放热反应；等质量时，石墨的能量比金刚石的低

D．由石墨制备金刚石是放热反应；等质量时，石墨的能量比金刚石的高

14．本题中用大写字母代表原子核。*E*经衰变成为*F*，再经衰变成为*G*，再经衰变成为*H*。上述系列衰变可记为下式：

另一系列衰变如下： 已知*P*是*F*的同位素，则（ ）

A．*Q*是*G*的同位素，*R*是*H*的同位素 B．*R*是*E*的同位素，*S*是*F*的同位素

C．*R*是*G*的同位素，*S*是*H*的同位素　D．*Q*是*E*的同位素，*R*是*F*的同位素

15．如图所示，*ad*、*bd*、*cd*是竖直面内三根固定的光滑细杆，

*a*

*b*

*c*

*d*

*a*、*b*、*c*、*d*位于同一圆周上，*a*点为圆周的最高点，*d*点

为最低点。每根杆上都套着一个小滑环(图中未画出)，三

个滑环分别从*a*、*b*、*c*处释放(初速为0)，用*t*1、*t*2、*t*3依

次表示滑环到达*d*所用的时间，则（ ）

A．*t*1 < *t*2 < *t*3 B．*t*1 > *t*2 > *t*3 C．*t*3 > *t*1 > *t*2 D．*t*1 = *t*2 = *t*3

16．若以表示水的摩尔质量，*v*表示在标准状态下水蒸气的摩尔体积，为在标准状态下水蒸气的密度，NA为阿伏加德罗常数，m、△分别表示每个水分子的质量和体积，下面是四个关系式： ① ② ③ ④ 其中（ ）A．①和②都是正确的； B．①和③都是正确的；

C．②和④都是正确的； D．①和④都是正确的。

17．一列简谐横波沿*x*轴负方向传播，图1是*t* = 1s

*x*/m

图1

*O*

*y*/m

1 2 3 4 5 6

5

6

图2

*O*

*t*/s

*y*/m

1 2 3 4 5 6

时的波形图，图2是波中某振动质元位移随时

间变化的振动图线(两图用同同一时间起点)，则

图2可能是图1中哪个质元的振动图线？（ ）

A．*x* = 0处的质元； B．*x* = 1m处的质元；

C．*x* = 2m处的质元； D．*x* = 3m处的质元。

18．图中电阻*R*1、*R*2、*R*3的阻值相等，电池的内阻不计。开关K接通后流过*R*2的电流是K接通前的（ ）A．1 B．2 C．1 D．1

19．下表给出了一些金属材料的逸出功。

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 材料 | 铯 | 钙 | 镁 | 铍 | 钛 |
| 逸出功(10-19J) | 3.0 | 4.3 | 5.9 | 6.2 | 6.6 |

现用波长为400nm的单色光照射上述材料，能产生光电效应的材料最多有几种？（ ）

(普朗克常量*h* = 6.6×10-34J·s，光速*c* = 3.00×108m/s)

A．2种 B．3种 C．4种 D．5种

20．下列哪个说法是正确的？ （ ）

A．体操运动员双手握住单杠吊在空中不动时处于失重状态；

B．蹦床运动员在空中上升和下落过程中都处于失重状态；

C．举重运动员在举起杠铃后不动的那段时间内处于超重状态；

D．游泳运动员仰卧在水面静止不动时处于失重状态。

21．发出白光的细线光源*ab*，长度为*l*0，竖直放置，上端*a*恰好



*a*

*b*

水

在水面以下，如图。现考虑线光源*ab*发出的靠近水面法线(图

中的虚线)的细光速经水面折射后所成的像，由于水对光有色散

作用，若以*l*1表示红光成的像的长度，*l*2表示紫光成的像的长

度，则（ ） A．*l*1<*l*2<*l*0 B．*l*1>*l*2>*l*0 C．*l*2>*l*1>*l*0 D．*l*2<*l*1<*l*0 第Ⅱ卷（非选择题 共174分）

22．（18分）（1）图中给出的是用螺旋测微器测量一金属薄板

0 5

15

10

厚度时的示数，此读数应为 mm。

（2）实验室内有一电压表〇mV ，量程为150mV，内阻约为

150Ω。现要将其改装成量程为10mA的电流表，并进行校准。为此，实验室提供如下器材：干电池*E*(电动势为1.5V)，电阻箱*R*，滑线变阻器*R*′，电流表〇A (有1.5mA，15mA与150mA三个量程)及开关K。

*E*

K

A

mV

*R*′

(*a*)对电表改装时必须知道电压表的内阻。可用图示的电路

测量电压表的内阻。在既不损坏仪器又能使精确度尽可能高的

条件下，电路中电流表〇A 应选用的量程是 。若合上K，调节滑线变阻器后测得电压表的读数为150V，电流表〇A 的读数为1.05mA，则电压表的内阻*R*mV为 。(取三位有效数字)

(*b*)在对改装成的电流表进行校准时，把〇A 作为标准

电流表，画出对改装成的电流表进行校准的电路原理

图(滑线变阻器作限流使用)，图中各元件要用题中给

出符号或字母标注。图中电阻箱的取值是 (取

三位有效数字)，电流表〇A 应选用的量程是 。

23．(16分)在勇气号火星探测器着陆的最后阶段，着陆器降落到火星表面上，再经过多次弹跳才停下来。假设着陆器第一次落到火星表面弹起后，到达最高点时高度为*h*，速度方向是水平的，速度大小为*v*0，求它第二次落到火星表面时速度的大小，计算时不计火星大气阻力。已知火星的一个卫星的圆轨道的半径为*r*，周期为*T*。火星可视为半径为*r*0的均匀球体。

24．(18分)图中*a*1*b*1*c*1*d*1和*a*2*b*2*c*2*d*2为在同一竖直面内的金属导轨，处在磁感应强度为*B*的匀强磁场中，磁场方向垂直导轨所在的平面(纸面)向里。导轨的*a*1*b*1段与*a*2*b*2段是竖直的，距离为*l*1；*c*1*d*1段与*c*2*d*2段也是竖直的，距离为*l*2。*x*1*y*1与*x*2*y*2为两根用不可伸长的绝缘轻线相连的金属细杆，质量分别为*m*1和*m*2，它们都垂直于导轨并与导轨保持光滑接触。两杆与导轨构成的回路的总电阻为*R*。*F*为作用于金属杆*x*1*y*1上的竖直向上的恒力。已知两杆运动到图示位置时，已匀速向上运动，求此时作用于两杆的重力的功率的

大小和回路电阻上的热功率。

*F*

*a*1

*b*1

*c*1

*d*1

*x*1

*y*1

*a*2

*b*2

*c*2

*d*2

*x*2

*y*2

25．(20分)一小圆盘静止在桌布上，位于一方桌的水平桌面的中央。桌布的一边与桌的*AB*边重合，如图。已知盘与桌布间的动摩擦因数为，盘与桌面间的动摩擦因数为。现突然以恒定加速度*a*将桌布抽离桌面，加速度方向是水平的且垂直于*AB*边。若圆盘最后未从桌面掉下，则加速度*a*满足的条件是什么？(以*g*表示重力加速度)

*A*

*B*

*a*

26．(15分)某有机化合物A的结构简式如下：

HO－C│││H―――C╲H―NH――C╲H2CH－O－C－CH－

CH2―――C╱H―――C╱H2　　　│C　　　　　　　　　　　　　　　　　 H2OH

││

O

（1）A分子式是 。

（2）A在NaOH水溶液中加热反应得到B和C，C是芳香化合物。B和C的结构简式是B： ， C： 。该反应属于 反应。

（3）室温下，C用稀盐酸酸化得到E，E的结构简式是 。

（4）在下列物质中，不能与E发生化学反应的是(填写序号) 。

①浓H2SO4和浓HNO3的混合液 ②CH3CH2OH (酸催化) ③CH3CH2 CH2CH3

④Na ⑤CH3COOH (酸催化)

（5）写出同时符合下列两项要求的E的所有同分异构体的结构简式。

①化合物是1，3，5-三取代苯

││

O

②苯环上的三个取代基分别为甲基、羟基和含有－C－O－结构的基团

27．(15分)电解原理在化学工业中有广泛应用。右图表示一个电解池，



A

*a*

X

Y

装有电解液a；X、Y是两块电极板，通过导线与直流电源相连。

请回答以下问题：

（1）若X、Y都是惰性电极，a是饱和NaCl溶液，实验开始时，同

时在两边各滴入几滴酚酞试液，则

①电解池中X极上的电极反应式为 。在X极附近观察到的现象是 。

②Y电极上的电极反应式为 ，检验该电极反应产物的方法是 。

（2）如要用电解方法精炼粗铜，电解液a选用CuSO4溶液，则

　 ①X电极的材料是 ，电极反应式是 。

　 ②Y电极的材料是 ，电极反应式是 。

　（说明：杂质发生的电极反应不必写出）

28．（14分）有A、B、C、D、E、F、G7瓶不同物质的溶液，它们各是Na2CO3、Na2SO4、KCl、AgNO3、MgCl3、Ca(NO3)2和Ba (OH )2溶液中的一种。为了鉴别，各取少量溶液进行两两混合，实验结果如表所示。表中“↓”表示生成沉淀或微溶化合物，“－”表示观察不到明显变化。试回答下面问题。

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | A | B | C | D | E | F | G |
| A | － | － | － | － | － | － | ↓ |
| B | － | － | － | － | ↓ | ↓ | ↓ |
| C | － | － | ― | ↓ | — | ↓ | ↓ |
| D | － |  | ↓ | － | ↓ | ↓ | ↓ |
| E | － | ↓ | － | ↓ | － | ↓ | － |
| F | － | ↓ | ↓ | ↓ | ↓ | － | ↓ |
| G | ↓ | ↓ | ↓ | ↓ | － | ↓ | － |

（1）A的化学式是 ，G的化学式是 。判

断理由是 。

（2）写出其余几种物质的化学式。B： ，

C： ，D： ，E： ，F： 。

29．(16分)恒温下，将*a* mol N2与*b* mol H2的混合气

体通入一个固定容积的密闭容器中，发生如下反

应：N2 (g) + 3 H2(g) 2NH3(g)  
（1）若反应进行到某时刻*t*时，*nt* (N2) = 13mol，*nt* (NH3) = 6mol，计算*a*的值  
（2）反应达平衡时，混合气体的体积为726.8L(标况下)，其中NH3的含量(体积分数)为25%。

计算平移时NH3的物质的量。

（3）原混合气体与平衡混合气体的总物质的量之比(写出最简整数比，下同)，*n*(始)∶*n*(平) = 。

（4）原混合气体中，*a*∶*b* = 。

（5）达到平衡时，N2和H2的转化率之比，(N2)∶ (H2)= 。

（6）平衡混合气体中，*n*(N2)∶*n*(H2)∶*n*(NH3) = 。

30．(20分)已知柿子椒果实圆锥形(A)对灯笼(a)为显性，红色(B)对黄色(b)为显性一，辣味(C)对甜味(c)为显性，假定这三对基因自由组合。现有以下4个纯合亲本：

|  |  |
| --- | --- |
| 亲本 | 果形 果色 果味 |
| 甲  乙  丙  丁 | 灯笼形 红色 辣味  灯笼形 黄色 辣味  圆锥形 红色 甜味  圆锥形 黄色 甜味 |

（1）利用以上亲本进行杂交，F2能出现灯笼形、黄色、甜味果实的植株的亲本组合有 。

（2）上述亲本组合中，F2出现灯笼形、黄色、甜味果实的植株比例最高的亲本组合是 ，其基因型为 ，这种亲本组合杂交F1的基因型和表现型是 ，其F2的全部表现型有 ，灯笼形、黄色、甜味果实的植株在该F2中出现的比例是 。

31．(22分)将等量萌发的种子和煮沸自然冷却后的种子分别放入甲、乙两试管中，如下图所示(本实验中石蜡油短期内不影响生物的生长)。两试管中均无空气存在。

据图分析回答：

甲试管



萌发的种子

铁丝网

石蜡油

煮沸冷却后的种子

乙试管



铁丝网

石蜡油

（1）甲试管放置几个小时后，管内顶部出现气泡，其中的气体成分主要是 ；将该气体引入 溶液中，可使该溶液变混浊。

（2）甲试管中产生气泡的现象是种子进行 造成的，写出表示这一过程的反应式 。

（3）乙试管在与甲试管同样的时间内，试管内顶部未出现气泡，原因是 。

（4）乙试管继续放置几天，一些微生物开始繁殖，导致试管内顶部也出现少量气体，这是这些微生物从试管中的 获得了所需要的营养物质进行新陈代谢的结果。一般来说，微生物所需的营养要素可归纳成 、 、 、 和 五大类。

（5）这些微生物可能的来源是(答出两个来源即可) 。

**理科综合能力测试参考答案**

Ⅰ卷包括21小题，每题6分，共126分。

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1．D | 2．D | 3．C | 4．A | 5．C | 6．C | 7．B | 8．C | 9．D | 10．A |  |
| 11．D | 12．D | 13．A | 14．B | 15．D | 16．B | 17．A | 18．B | 19．A | 20．B | 21．D |

**Ⅱ卷包括10个小题，共180分。**

A

mV

*R*′

*E*

K

*R*

22．（18分）⑴6.124(6.123～6.125均给分)

⑵（*a*）1.5mA，143Ω；（*b*）如图所示 16.8Ω 15mA

23．（16分）

解：以g′表示火星表面附近的重力加速度，M表示火星的质量，

m表示火星的卫星的质量，m′表示火星表面处某一物体的质量，由万有引力定律和牛顿第二定律，有

① ②

设*v*表示着陆器第二次落到火星表面时的速度，它的竖直分量为*v*1，水平分量仍为*v*0，有 ③ ④

由以上各式解得 ⑤

24．解：设杆向上运动的速度为*v*，因杆的运动，两杆与导轨构成的回路的面积减少，从而磁通量也减少。由法拉第电磁感应定律，回路中的感应电动势的大小

①

回路中的电流 ②

电流沿顺时针方向。两金属杆都要受到安培力作用，作用于杆的安培力为

③

方向向上，作用于杆的安培力 ④

方向向下。当杆作为匀速运动时，根据牛顿第二定律有

⑤

解以上各式，得 ⑥

⑦

作用于两杆的重力的功率的大小 ⑧

电阻上的热功率 ⑨

由⑥、⑦、⑧、⑨式，可得 ⑩

25．（20分）解：设圆盘的质量为m，桌长为*l*，在桌布从圆盘上抽出的过程中，盘的加速度为，有 ①

桌布抽出后，盘在桌面上作匀减速运动，以*a*2表示加速度的大小，有

②

设盘刚离开桌布时的速度为*v*1，移动的距离为*x*1，离开桌布后在桌面上再运动距离*x*2后便停下，有 ③ ④

盘没有从桌面上掉下的条件是 ⑤

设桌布从盘下抽出所经历时间为t，在这段时间内桌布移动的距离为*x*，有

⑥ ⑦

而 ⑧

由以上各式解得 ⑨

26．（15分）⑴C16H21O4N

CH－C－OH

│C　　　　　　　　　　　　　　　　　 H2OH

││

O

⑵

HO－C│││H―――C╲H―NH――C╲H2CH－OH

CH2―――C╱H―――C╱H2

CH－C－ONa

│C　　　　　　　　　　　　　　　　　 H2OH

││

O

(B)

(C)

酯的水解(皂化)

CH－C－OH

│C　　　　　　　　　　　　　　　　　 H2OH

││

O

⑶ ⑷③

⑸(有4个符合要求的E的同分异构体)

││

O

HO

OCCH3

H3C

││

O

HO

COCH3

H3C

CH2OCH

││

O

HO

H3C

CH2COH

││

O

HO

H3C

27．（15分）

⑴①2H+ + 2e - = H2↑ 放出气体，溶液变红。

②2Cl - - 2e - = Cl2 ↑ 把湿润的碘化钾淀粉试纸放在Y电极附近，试纸变蓝色。

⑵①纯铜 Cu2+ + 2e - = Cu ②粗铜Cu - 2e - = Cu2+

28．（14分）⑴KCl，AgNO3。混合时只生成一种沉淀的是KCl，生成的是AgCl，所以A是KCl，G是AgNO3。 ⑵B：Na2SO4 C：MgCl2 D：Na2CO3 E：Ca(NO3)2 F：Ba(OH)2

29．（16分）

⑴解法一：由反应的化学方程式得知，反应掉的N2和生成NH3的物质的量之比为1∶2，设反应掉的N2的物质的量为*x* mol。则 *x*∶6 = 1∶2 解之*x* = 3 *a* = 13 + 3 = 16  
 解法二：N2 + 3H2  2NH3   
 开始时 *a* *b* 0  
 *t*时13 6

在*t*时生成 6 mol NH3，消耗了3 mol N2，所以*a* = 13 + 3 = 16  
⑵*n*平(NH3) = 716.8L -1 ×25% = 32mol×25% = 8mol  
⑶5∶4 ⑷2∶3 ⑸1∶2 ⑹ 3∶3∶2

30．（20分）⑴甲与丁，乙与丙，乙与丁  
⑵乙与丁，aabbCC与AAbbcc，AabbCc，圆锥形黄色辣味，圆锥形黄色辣味、圆锥形黄色甜味、灯笼形黄色辣味、灯笼形黄色甜味 1/16

31．（20分）⑴CO2 、Ca(OH)2 ⑵无氧呼吸 C6H12O6－酶－→2C2H5OH(酒精) + 2 CO2+ 能量

⑶被煮沸过的种子已经死亡，不能进行呼吸作用

⑷死亡种子中、碳源、氮源、生长因子、无机盐、水

⑸未灭菌的试管内壁的菌类、操作过程中带入的菌类、石蜡油中菌类、铁丝网上的菌类、种子表面耐高温的没有被杀死的菌类。