

# 最新计量经济学期末考试试题及答案解析 七年级历史期末考试试题及答案(优秀5篇)

在日常学习、工作或生活中，大家总少不了接触作文或者范文吧，通过文章可以把我们那些零零散散的思想，聚集在一块。那么我们该如何写一篇较为完美的范文呢？以下是小编为大家收集的优秀范文，欢迎大家分享阅读。

## 计量经济学期末考试试题及答案解析篇一

一、单项选择题(共23小题，每题2分，计46分。)

1. 在我国历史上，有这样一位皇帝：开通了一条纵贯南北的大运河；正式设置进士科，按考试成绩选拔官员。这位皇帝是：

a.秦始皇 b.孝文帝 c.隋文帝 d.隋炀帝

2. 与“贞观之治”有关的皇帝是

a.秦始皇 b.唐太宗 c.汉武帝 d.康熙帝

3. 唐太宗时最著名的谏臣是：

a.房玄龄 b.魏征 c.张玄素 d.杜如晦

4. 我国历史上唯一的女皇帝是：

a.隋文帝 b.吕后 c.慈禧太后 d.武则天

5. 杜甫在他的一首诗中写道：“忆昔开元全盛日，小邑犹藏万家室。稻米流脂粟米白，公私仓廩俱丰实。”“开元盛世”的繁荣景象出现在下列哪位皇帝时期：

a.唐高祖b.唐太宗c.武则天d.唐玄宗

6. 改变自古以来“贵中华、贱夷狄”的观念，对各少数民族一视同仁，被北方各族尊奉为“天可汗”的古代皇帝是：

a.秦始皇b.汉武帝c.唐太宗d.明太祖

7. 中国古代有句佳话“和同为一家”。“和同为一家”是指：

a.西汉与匈奴的关系 b.唐与回纥的关系

c.唐与吐蕃的关系 d.北宋与西夏的关系

8. 松赞干布和文成公主联姻的故事是我国千古佳话。答应把文成公主嫁给松赞干布的唐朝皇帝是：

a.唐高祖b.唐太宗c.唐中宗d.唐玄宗

9. 神话小说《西游记》取材于下列哪一历史史实：

a.张骞通西域b.鉴真东渡c.郑和下西洋d.玄奘西游

10. 历经六次东渡，最终成功到达日本传播唐朝文化的是：

a.张骞b.玄奘c.鉴真d.戚继光

11. 一位生活在唐朝的商人，他不可能有的经历是：

a.购买精美的唐三彩b.在热闹的“瓦子”里摆摊卖货，还能欣赏到艺人们的精彩表演

c.经常听到人们吟诵杜甫的诗句d.听说邻居的儿子在进士科考试中，考中了第一名。

12. 我国诗歌创作的黄金时代是：

a.汉朝时期b.三国时期c.唐朝时期d.北宋时期

13. 被誉为“诗圣”的唐朝大诗人是：

a.李白b.杜甫c.白居易d.李商隐

14. 现存世界上最古老的石拱桥的石拱桥是：

a.卢沟桥b.泸定桥c.安平桥d.赵州桥

15. 下列世界艺术宝库，大部分属于隋唐时开凿的是：

a.敦煌莫高窟b.龙门石窟c.云冈石窟d.秦始皇兵马俑

16. 澶渊之盟是()之间的盟约：

a.北宋与西夏b.北宋与辽c.南宋与金d.南宋与西夏

17. 下面能正确反映北宋与少数民族政权并立的示意图是：

18. 民族政权并立是两宋时期的重要特征。与南宋对峙的女真族政权是：

a.辽b.金c.西夏d.元

19. 下列不能体现我国古代经济重心南移的表述是：

a.水稻在宋朝跃居粮食产量首位，主要产地在南方。

b.日本派使者来到唐朝

c.民间流传着“苏湖熟，天下足”的谚语

d.南宋时，江南地区已成为我国古代制瓷业重心

20. 我国古代经济重心从黄河流域转移到长江流域是在：

a.汉朝时期b.隋朝时期c.唐朝时期d.南宋时期

21. 早在北宋前期，四川地区商业十分繁荣，出现了世界上最早的纸币，这种纸币是：

a.会子b.关子c.交子d.人民币

22. 今天的传统节日，像春节、元宵节、端午节、中秋节等，早在宋代就都有了。宋代称春节为()，这是当时最受重视的一个节日。这个节日是：

a.圣诞节b.清明节c.元旦d.重阳节

23. 下列表述，与北宋和南宋的史实不符的是：

a.赵匡胤在陈桥驿发动兵变，建立了宋朝b.金军先灭了辽朝，很快又灭亡了北宋

c.秦桧以“谋反”罪杀害了抗金将岳飞d.南宋时最大的商业都市是上海

## 计量经济学期末考试试题及答案解析篇二

(1) 仪器a的名称是\_\_\_\_\_。

(2) 用a与c连接制取氧气时操作的注意事项有\_\_\_\_\_ (答一点即可)。

(3) b与c连接制取气体，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(4)d装置用来探究燃烧的条件，由铜片上白磷燃烧而红磷不燃烧得出的结论是\_\_\_\_\_。

(5)e所示实验中，水的作用是\_\_\_\_\_。

31. (4分) 化学小组的同学用干冰做了一组有趣的实验。

(1) 将一小块干冰放入图1所示烧杯中，观察到的现象是\_\_\_\_\_。从该现象能得出的结论是\_\_\_\_\_。

(2) 将干冰放入盛有少量热水的玻璃碗中，用绳子蘸取洗涤灵水在碗口轻轻刮一层薄膜，一段时间后观察到如图2所示的现象，水膜鼓起的原因是\_\_\_\_\_。

(3) 在干冰中间挖一个槽，将镁条点燃放入槽内(如图3所示)，在上方盖一块干冰，观察到镁条继续燃烧，有黑白相间的固体生成，固体的成分可能是\_\_\_\_\_。

## 计量经济学期末考试试题及答案解析篇三

21. (3分) 盐的种类繁多, 用途广泛。

(1)nacl可用作\_\_\_\_\_。

\_\_\_\_\_元素的含量，促进植物生长。

(3)cuso<sub>4</sub>与铁反应是古代湿法炼铜的原理，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

22. (4分) 钙元素对人类的生产和生活具有重要意义。

(1) 儿童缺钙可能会导致\_\_\_\_\_ (填“贫血”或“佝偻病”)。

(2) 次氯酸钙[ $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ ]是重要的消毒剂，次氯酸钙中氯元素的化合价是\_\_\_\_\_。

(3) 氧化钙能与水反应，化学方程式为\_\_\_\_\_，该反应可用于\_\_\_\_\_。

23. (3分)  $\text{CO}_2$ 是减排的重要目标，因此科学家致力于从烟气中捕捉 $\text{CO}_2$ 减少其排放。

(1) 下列物质，可作为捕捉 $\text{CO}_2$ 的原料的是\_\_\_\_\_。

(OH)<sub>2</sub>·NaCl

(2) 在低温条件下，用化学溶剂吸收 $\text{CO}_2$ 也是重要的研究领域，所用溶剂可选用\_\_\_\_\_。

控制低温条件的原因是\_\_\_\_\_。

24. (3分) 醋是日常生活中必备的调味品。

(1) 用大米、高粱等酿成醋的过程属于变化。

(2) 醋的有效成分是乙酸( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )也叫醋酸，其水溶液中含有 $\text{H}^+$ 和 $\text{CH}_3\text{COO}^-$ 关于醋酸的下列说法中，不正确的是\_\_\_\_\_。

a. 有酸味 b. 能与金属钠反应产生氢气

c. 属于有机物 d. 乙酸中氢元素含量最高

(3) 正在服碳酸氢钠等碱性药物时，不宜吃醋，原因是(用化学方程式表示)\_\_\_\_\_。

25. (4分) 自行车是一种绿色出行工具。

(1) 下图所示的自行车车体所用的材料中，属于有机合成材料的是\_\_\_\_\_。

(2) 炎热的夏季自行车要放在阴凉处，否则容易爆胎，爆胎原因的微观解释是\_\_\_\_\_。

(3) 碳素钢是常用的车架材料，容易生锈，其生锈的条件是\_\_\_\_\_。

(4) 碳纤维是一种含碳量在95%以上的高强度新型纤维材料。其中含碳量高

于99%的称为石墨纤维。碳纤维“外柔内刚”，质量比金属铝轻，但强度却高

于钢铁，并且具有耐腐蚀性。碳纤维车架材料用碳纤维、树脂、玻璃纤维、

铝合金复合而成，是目前质量最轻的车架材料。下列说法不正确的是

\_\_\_\_\_□

a.碳纤维具有可燃性 b.碳纤维车架耐腐蚀

c.碳纤维车架材料遇酸不反应 d.碳纤维的密度小

26. (4分) 苦卤是海水晒盐的副产品。

(1) 用海水制取食盐采用晾晒的方法而非降温，原因是\_\_\_\_\_。

(2) 从苦卤中提取溴的过程发生如下反应

$\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = 2\text{KCl} + \text{Br}_2$  该反应属于

\_\_\_\_\_ (填基本反应类型)。

(3) 图1是苦卤中各种成分含量图，根据图中数

据计算苦卤中镁元素的质量分数是(其它成分中不含镁元素)\_\_\_\_\_。

\_\_\_\_\_□

## 计量经济学期末考试试题及答案解析篇四

一、选择题(本大题共15 小题，每小题2分，共30分。)

1、根据人的体貌特征，世界上的人类主要分为三大人种。形成人种差异的主要因素是( )

3、耶稣诞生与今天哪个西方节日有关?( )

a.万圣节□ b.感恩节 □c.狂欢节□ d.圣诞节

4、文艺复兴时期资产阶级所倡导的社会思潮是( )

a.人文主义 b.复古主义 c.自由主义□ □d.民族主义

5、推动日本从奴隶社会向封建社会过渡的重大历史事件是()

a.日本统一 b.宫廷政变 c.大化改新 d.明治维新

6、文艺复兴时期，涌现出了许多杰出人物。其中被誉为“旧时代的最后一位诗人，同时又是新时代的最初一位诗人”的是( )

a□荷马 b□但丁 c□达芬奇 d□莎士比亚

7、马克思主义诞生的标志是( )

a.欧洲三大工人运动 □ b.共产主义者同盟的. 成立

c.《共产党宣言》的发表 d.马克思、恩格斯在巴黎会晤

8、小说及电视剧《西游记》中描述的“如来佛”这一角色，其原型来自于历史人物( )

a.真主安拉□ b.耶稣□ c.宙斯神 d.乔达摩悉达多

9、“起来，饥寒交迫的奴隶，起来，全世界受苦的人!……这是最后的斗争，团结起来，到明天，英特纳雄耐尔，就一定要实现!”这些歌词引自国际歌，下列与它有关的是()

a.宪章运动 b.美国独立 c.巴黎公社 d.法国大革命

10、当今世界上许多国家的官方语言都与近代西方国家的殖民侵略有关，南美洲的官方语言拉丁语与下列哪个国家的殖民有关( )

a. 西班牙 b. 法语 c. 英国 d.葡萄牙

## 计量经济学期末考试试题及答案解析篇五

种储氢材料，是登山运动员常用的能源提供剂。

氢化钙是一种灰白色结晶或块状固体，极易潮解，不溶于二硫化碳。遇水或酸类发生反应，放出氢气并能引起燃烧。

将纯度约99.5%精制钙用铁盘盛装，放在石英反应管的中央，在石英反应管的两端分别安装进气管和出气管，从进气管通

入提纯的氢气。反应管用电炉加热。可以在铁盘中看到生成多孔性粉末氢化钙，其纯度约为99%。

(1) 氢能被视为清洁能源的原因是\_\_\_\_\_。

(2) 氢化钙的物理性质有\_\_\_\_\_。

(3) 制取氢化钙的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(4) 氢化钙的保存应注意的问题是\_\_\_\_\_。

(5) 氢化钙与水发生反应放出氢气，会引起燃烧，原因可能是\_\_\_\_\_。

**【生产实际分析】** (共1道题，共5分)

28. (5分) 以黄铁矿( $\text{FeS}_2$ )为原料生产硫酸的工艺流程图如下：

回答下列问题：

(1) 请将沸腾炉中发生反应的化学方程式补充完整  
 $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\quad} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + \underline{\hspace{2cm}}$

(2) 接触室中发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(3) 沸腾炉排出的矿渣可供炼铁，炼铁的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(4) 成品硫酸可被稀释成各种浓度使用，浓硫酸稀释的操作方法是\_\_\_\_\_。

(5) 依据工艺流程判断下列说法正确的是(填字母序号)。

a. 粉碎黄铁矿石的目的是增大其与氧气的接触面积

b.上述流程所涉及的物质中，硫元素的化合价有-2，+4，+6

c.使用催化剂能提高 $\text{SO}_3$ 的产率(单位时间的产出量)

d.硫酸工业尾气处理不当会造成酸雨发生

【物质组成和变化分析】(共1道题，共5分)

29. (5分)小明在家中自制紫甘蓝汁，并测试其在酸性、中性、碱性条件下颜色(如下图)。他找到饮水机清洁剂(含盐酸)、食盐水、纯碱水、小苏打水和石灰水，开始了他的家庭实践活动。

资料：

物质 碳酸钠 碳酸氢钠

20℃溶解度/g 21.5 9.6

水溶液的pH 11 9

(1)纯碱的化学式为\_\_\_\_\_。

(2)将紫甘蓝汁滴入溶液a中，紫甘蓝汁显红色，则a溶液是\_\_\_\_\_。

(3)将b溶液滴入a中，无明显现象，由此得出的结论是\_\_\_\_\_。

(4)将c溶液滴入d、e中，均有沉淀产生，该过程的反应之一是(用化学方程式表示)\_\_\_\_\_。

(5)为进一步区别d、e，小明试着向其溶液中分别通入 $\text{CO}_2$ ，观察到d中有沉淀产生，e中无明显现象，试推测d的成分并说明

理由\_\_\_\_\_。