

最新高一化学必修一专题一知识点总结 高一历史必修一复习提纲(模板8篇)

通过学期总结，我们可以梳理和归纳所学知识，提高对学科内容的整体把握和理解。在写考试总结之前，可以先参考以下范文，了解一下总结的结构和内容要点。

高一化学必修一专题一知识点总结篇一

理清一条线索：二战后美苏两极格局的形成瓦解，六起七十年代以来世界格局的多极化趋势出现并加强。把握三个重点：两极对峙格局的形成和瓦解过程及其主要对抗形成“冷战”兴起的原因和表现；六七十年代以来西欧的联合自强、日本的崛起，不结盟运动的兴起，中国的振兴等多个力量中心的出现，使世界格局开始从两极对立走向多极化；当今的世界格局正处在新旧交替之中，多极化趋势加强。

形成三个观点和认识：20世纪世界格局经历了凡尔赛——华盛顿体系、雅尔塔体系、多极化趋势三次大的变动，每次新旧格局的交替，都有一个缓慢的过程；当今世界格局还没有完全形成，多极化只是一种趋势，但不可避免；世界格局多极化趋势根源于世界经济力量的多极化，它自六七十年代初露端倪，七八十年代日渐明朗，九十年代初两极格局瓦解，多极化趋势更加不可逆转。

第25课两极对峙格局的形成

知识结构：

一、“冷战”的兴起

1、“冷战”兴起的背景

2、“冷战”的表现

- (1) 杜鲁门主义的出台（兴起的标志）
- (2) 马歇尔计划的实施
- (3) 北约和华约的建立（两极格局的形成）

二、“冷战”时期的“热战”

1、朝鲜战争

2、越南战争

第26课世界多极化趋势

线索：

一、欧洲共同体的形成

1、形成的背景

2、过程

3、影响

二、日本成为世界经济大国

1、日本经济迅速腾飞的原因

2、日本成为经济大国

3、日本谋求政治大国的地位

三、不结盟运动的兴起

- 1、兴起的背景
- 2、兴起的标志
- 3、含义及宗旨
- 4、意义

四、跨世纪的世界格局

- 1、苏联解体与两极格局瓦解
- 2、缓和与动荡并存
- 3、多极化趋势加强（多极化趋势的表现、意义）

第27课中国屹立于世界民族之林——新中国外交

时间主要对手外交政策外交活动

50年代

美国

三大政策，一边倒1. 中苏友好

2、独立自主

3、和平共处五项基本原则（提出、实践）

60年代苏、美争取两个中间地带

70年代苏三个世界，一条线1. 恢复在联合国的合法席位（1971年）

2、中美关系的改善、中日建交（1972年）

3、中美建交（1979年）

80年代霸权主义两个重要转变加强与世界各国及组织的经贸交流与合作、参加各种经济组织(wto□apec)

90年代以后霸权主义多边外交

高一化学必修一专题一知识点总结篇二

一、 基因治疗的原理

二、“自然发生说”：四个科学家的实验以及观点(支持还是反对?)

第二章 细胞的化学组成

1. 水：存在形式，生理功能

2. 无机盐：存在形式，生理功能

3. 生物大分子的基本骨架：碳骨架

4. 糖类：组成元素、种类(植物细胞，动物细胞)、功能

5. 脂质：组成元素、种类、功能

6. 蛋白质：组成元素、基本单位(结构通式，书写)、肽键(书写)、功能，计算题(肽键和脱去水分子数、蛋白质分子量)

7. 核酸：组成元素、基本单位(哪三部分构成?)、分类、功能

8. 实验部分：糖类、脂肪、蛋白质鉴定的试剂、步骤、现象。

第三章 细胞的结构和功能

1. 细胞学说的创立者以及内容

2. 了解显微镜的发展史

3. 原核细胞和真核细胞的区别

4. 植物细胞和动物细胞的区别

5. 细胞膜的结构、结构特性(流动性)、功能特性(选择透过性)、功能

6. 细胞壁的主要成分及功能

7. 细胞质的构成及成分

8. 细胞器的分布、结构及功能：

双层膜：叶绿体、线粒体

单层膜：内质网、高尔基体、液泡

无膜：核糖体、中心体

9. 细胞核的结构与功能

10. 被动运输的特点及通过此运输方式的分子有哪些？

11. 简单扩散与易化扩散的区别

12. 主动运输的特点及通过此运输方式的分子有哪些？

13. 被动运输与主动运输的区别？

高一化学必修一专题一知识点总结篇三

1. 地理条件：古希腊以海洋为依托，山岭和河流分割，彼此相对孤立造就了众多城邦国家。

2. 政治条件：具有小国寡民和独立自主的城邦特征，这使公民更多的直接参与城邦政治。

3. 经济条件：濒临海洋，海外贸易和工商业比较发达，新兴工商业者追求民主权力的渴望强烈。

(公民的定义：根据传统，凡父母祖籍均属本城邦、拥有一定财产、能自备武装服兵役的成年男子，享有公民资格。)

二、确立过程

1. 梭伦改革(奠基)

(1) 时间：公元前6世纪初

(2) 内容：根据财产多寡，公民分为四个等级；公民大会成为最高权力机关；建立四百人议事会；建立公民陪审法庭；废除债奴制。

(3) 作用：改革动摇了旧氏族贵族世袭特权，保障了公民的民主权利，为雅典民主政治奠定基础。

2. 克利斯提尼改革(确立)

(1) 时间：公元前6世纪末

(2) 内容：建立十个地区部落，以部落为单位进行选举；设立

五百人议事会，由各部落轮流执政；组成十将军委员会；继续扩大公民大会的权利等。

(3)作用：这次改革基本铲除了旧氏族贵族的政治特权，公民参政权空前扩大，雅典的民主政治确立起来。

3. 伯利克里统治时期(黄金时代)

(1)时间：公元前5世纪

(3)作用：这次改革使雅典民主政治发展到顶峰。

三、评价

1. 特征：人民主权、轮番而治、法律至上、公民内部平等

2. 实质：是建立在奴隶制基础上的、少数人的民主

3. 进步性：

(1)雅典民主政治的理论和实践，为近现代西方政治制度奠定了最初的基础。

(2)民主氛围创造的空间，使雅典在精神文化领域取得了辉煌成就。

4. 局限性：

(1)只是成年男性公民当家做主的民主。

(2)小国寡民体制造成直接民主的泛滥，抽签选举，轮番坐庄等成为政治腐败社会动荡的隐患。

将本文的word文档下载到电脑，方便收藏和打印

推荐度：

点击下载文档

搜索文档

高一化学必修一专题一知识点总结篇四

- 2：世界最高的高原：青藏高原
- 3：世界最大的洋：太平洋
- 4：世界最大落差的瀑布：安赫尔瀑布，
- 5：世界流域面积最大的河流：亚马孙河
- 6：世界最大的淡水湖：苏必利尔湖
- 7：世界最高峰：珠穆朗玛峰
- 8：地球表面最低点：地球表面的最低点是死海。
- 9：世界最长的山脉：安第斯山脉
- 10：世界最长的河：尼罗河
- 11：世界最大的内陆湖：里海

12: 世界最大的沙漠: 撒哈拉沙漠

13: 最大的半岛: 阿拉伯半岛

14: 最大的群岛: 马来群岛

15: 最大的岛屿: 格陵兰岛

我国邻国: 我国陆上国界长达两万多千米, 共有14个陆上邻国, 从鸭绿江口开始到北仑河口依次为朝鲜、俄罗斯、蒙古、哈萨克斯坦、吉尔吉斯斯坦、塔吉克斯坦、阿富汗、巴基斯坦、印度、尼泊尔、不丹、缅甸、老挝、越南。

“天无三日晴, 地无三尺平”指的是贵州省, 简称“黔”或“贵”, 人民政府所在地是贵阳市。贵州省出产的茅台酒被列为世界三大蒸馏名酒之一, 也是中国的国酒。

有“北大仓”(粮仓)之称的黑龙江省是中国最北的省份, 也是最东的省份, 简称“黑”。黑龙江省的大庆油田是中国最大的油田。

有“古代历史的博物馆”之称的陕西省, 是古代秦国的所在地, 所以称“秦”或“陕”。陕西省人民政府所在地西安市(古称长安), 是我国著名的“千年古都”。

甘肃省是中国古代“丝绸之路”的必经之地。

安徽省出产“文房四宝”中的纸、墨、砚, 它简称“皖”。

五色海:

红海位于非洲与阿拉伯半岛之间, 因沿岸水中生长着许多红色藻类, 海水因此发红。

黄海位于中国渤海与东海之间, 因黄河带入大量黄色泥沙而

呈黄色。

绿海位于沙特阿拉伯和伊朗之间，因曾有过大量绿色藻类，而得名绿海。

白海位于俄罗斯的科拉半岛附近。因长年被冰雪包围。呈白色，故称“白海”。

黑海位于俄罗斯和土耳其之间，因海底沉积着黑色霉臭的烂泥而得名。

五色土：

黑土我国东北平原湿润寒冷，微生物活动较弱，土壤中有机物分解慢，积累较多，所以土色较黑。

黄土我国黄土高原的土壤呈黄色，这是由于土壤中有机物含量较少的缘故。

红土高温多雨的我国南方土壤中矿物质的风化作用强烈，分解彻底。易溶于水的矿物质几乎全部流失，只剩氧化铁、铝等矿物质残留土壤上层，形成红土壤。

灰蓝土在排水不良或长期被淹的情况下，红土壤中的氧化铁常被还原成浅蓝色的氧化亚铁，土壤便成了灰蓝色的，如南方某些水稻田。

白土含有较高的镁、钠等盐类的盐土和碱土常为白色。

高一化学必修一专题一知识点总结篇五

七个横行七周期，二八十八三十二。

第六周期有镧系，锕系元素在第七。

纵行主副十八列，主族副族均为七。

2. 在元素周期律中，元素主要化合价的奇偶性与其序数的奇偶性的关系：

“价奇序奇，价偶序偶”

可记其谐音：“嫁(价)鸡(奇)随鸡，嫁狗(偶)随狗”。

3. 电子式写法

四面八方

说明：写电子式时，把元素符号用方框罩住，如 Cl 方框的一边为一面，因为原子最外层最多只能容纳八个电子，所以每一边可画两个“ \cdot ”或“ \times ”表示电子。一个电子占一个位置，八个电子占“八方”。

4. 卤素

氟氯溴碘称卤族，全是典型非金属，

外层电子都是七，结构相同性活泼，

化性活泼首推氟，氯次溴三碘最末，

变化一、三、五和七，负一无正惟独氟。

5. 理解化学键概念的词：

浣溪沙-化学键：金非原子有缘见，得失电子离子键。阴阳稳定悠悠然。无金共用电子对，共价键在原子间。分享稳定皆欢颜。

6. 离子键概念理解打油诗：活泼金非有缘见，得失电子彼此

间。阴阳离子平衡力，静电作用离子键。

7. 共价键概念理解打油诗：非非相遇两虎争，稳定属于谁？原子之间达协议，共用电子对。

8. 化学反应热概念记忆用口诀：化学反应伴能变，成键放出断需要。左能高常是放热，置氢中和和燃烧。炭水铵碱分解类，吸热自然右能高。

9. 燃料燃烧知识理解顺口溜：能源紧张，不久用光。接触充分，空气足量。节能减排，新能跟上。高效清洁，来日方长。

10. 原电池

两种金属作两极，浸入一定电解液，

再用导线来联接，产生电流瞬时即，

活泼金属电子失，电子流出称负极，

化学能量变电能，原始电池创奇迹。

11. 电 极

电池须称正负极，电解(池)则称阴阳极。

电解接负称阴极，电子流从阴极出；

电解接正称阳极，离子氧化在阳极。

氧化、还原在何极？正负阴阳均须记。

12. 化学反应速率概念理解口诀：

化学反应有快慢，摩尔每升比时间。

平均速率标物质，比例与系数有关。

浓度增大我加快，温度升高我翻番。

若能出现催化剂，改变大小更不难。

13. 化学平衡概念理解用口诀：

可逆反应有限度，所有转化不完全。

正逆速率若相等，化学平衡状态现。

此时反应并未停，特征就是动定变。

(或：相反相成，可逆平衡；强弱互争，“逃逸”完成；外表内因，宏微相应；量变质变，运动永恒。)

“逆等动定变平衡”，是指平衡状态有逆、等、动、定、变五个特征。“一等”是指反应体系中同一反应物(或生成物)的正、逆反应速率相等即达平衡状态。“二最”是指转化率、产率达最大值即达平衡状态。“六一定”是指体系中各组分的质量分数、体积分数、物质的量分数、浓度不再变化，或体系的温度及颜色不再变化即达平衡状态。“参数可变到不变，定达平衡要记清”是指参数(浓度、温度、质量、压强、体积、密度等)原为变量，后变为恒量，此时可逆反应达平衡状态。“参数一直不变化，不可用与断平衡”是指若反应过程中参数始终没有变化，此参数不可用于判断可逆反应是否达平衡状态。