

1. 葡萄糖分子式 $C_6H_{12}O_6$ ，葡萄糖是单糖，不能水解。
2. 葡萄糖试验方法：（1）碱性，在加热下与银氨溶液的反应沉淀银。该反应被称为葡萄糖银镜反应。（2）碱性的反应，用新鲜 Qingyanghuatong 砖红色沉淀物（氧化亚铜）的条件下，加热的。
3. 葡萄糖提供能量的身体化学方程式： $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6 H_2O$ 。
4. 淀粉是一种多糖的式 $(C_6H_{10}O_5)_n$ ，最终产物的水解为葡萄糖，化学方程式： $(C_6H_{10}O_5)_n + nH_2O \rightarrow nC_6H_{12}O_6$ （葡萄糖），（淀粉）。
5. 检验淀粉加碘水变成蓝色（ I_2 ）。
6. 棉，麻组分是纤维素，式 $(C_6H_{10}O_5)_n$ 是一种多糖，最终产物的水解为葡萄糖。
7. 脂的主要成分是高级脂肪酸甘油酯，和每单位质量提供最多热量的物质。
8. 脂生成的高级脂肪酸和甘油的酸性条件下通过水解或酶的作用，在碱性条件下水解产生的高级脂肪酸盐和甘油，也已知的皂化反应的碱性水解脂肪和油。
9. 下式的氨基酸中包含的官能团在分子中具有氨基（ $-NH_2$ ）和羧基（ $-COOH$ ）。
10. 羊毛，真丝是一种蛋白质。确定丝绸简单的方法：燃烧烧焦羽毛的气味来源：学校在线 ZXXK]

11. 盐析的蛋白质，是指到的蛋白质溶液中加入一定的浓无机轻金属的盐（如：氯化钠， $(NH_4)_2 SO_4$ ， $Na_2 SO_4$ 干燥），蛋白质聚集的过程中会发生从该溶液中沉淀。盐析是一个可逆的过程。该反应可以进行的蛋白质的分离和纯化。
12. 使蛋白质变性铜盐，钡盐，应多喝牛奶排毒后，摄入的重金属离子。
13. 人体 8 个氨基酸不能被合成，称为必需氨基酸。
14. 维生素，除以根据其不同的脂溶性维生素（如维生素 A，D，E 和 K），和水溶性的维生素（如维生素 C，维生素 B 族）中的溶解度。
15. 维生素 C，也被称为抗坏血酸，是一种水溶性维生素，酸性和减少广泛存在于新鲜水果和绿色蔬菜。
16. 碘是人体必需的微量元素，被称为“智力元素”。其中大约一半都集中在甲状腺。食物中的碘，海藻类，鱼类和其他海鲜。加碘盐中添加碘酸钾（ KIO_3 ）。
17. 铁是最必需的微量元素在人体内容。铁缺乏症发生缺铁性贫血。更多的铁，动物内脏，动物全血，肉，鱼，蛋等食物。
18. 酸度的食物的食物代谢物的 pH 值的分类。

酸性食物中含有元素 C，N，S，P，和其他非金属元素

例如富含蛋白质的物质，如：肉，蛋，鱼..... />碱性食物，钾，钠，钙，镁，及其他金属元素

例如蔬菜，水果等。

19. 在正常情况下，总是保持在体内的血液的 pH 至弱碱性范围（7.35 到 7.45）。很长一段时间，我国居民偏少，由于水果和蔬菜的摄入量一般酸性尿。
20. 不能加入任何婴儿食品着色剂。
21. 常用的盐，醋，味精，白糖等调味剂。
22. 常用的防腐剂是苯甲酸钠，山梨酸钾，亚硝酸钠。亚硝酸钠防腐剂是一种抗氧化剂，或食品着色剂。
23. 阿司匹林具有解热和镇痛作用。
24. 青霉素是一个重要的抗生素或消炎药，皮肤敏感性试验（皮肤试验）在使用之前，为

了防止发生过敏反应。

25. 的酸成分是盐酸 (HCl)。常见的成分包括抗酸剂, 如碳酸氢钠, 碳酸钙, 碳酸镁, 氢氧化铝和氢氧化镁, 与酸反应的化学方程式和离子方程式, 分别为:

碳酸氢钠+盐酸=的 $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

碳酸钙+ 2HCl 的=氯化钙+ $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 碳酸钙+ $2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+}$ 的+ $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

碳酸镁+ 2HCl 的=氯化镁+ $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 碳酸镁+ $2\text{H}^+ = \text{Mg}^{2+}$ 的+ $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

的 $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} = \text{三氯化铝} + 3\text{H}_2\text{O}$ 的 $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ = \text{Al}^{3+}$ 的+ $3\text{H}_2\text{O}$

镁 $(\text{OH})_2 + 2\text{HCl}$ 的=氯化镁+ $2\text{H}_2\text{O}$ 镁 $(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Mg}^{2+}$ 的+ $2\text{H}_2\text{O}$

26. 麻黄碱是一种天然的草药, 国际奥委会严格禁止的兴奋剂。

27. R 表示处方药, OTC 非处方药。

28. 该合金是通过融合两种或多种金属 (或金属和非金属的) 具有金属性质的物质形成。与各成分的金属相比, 它具有的硬度, 低的熔点特性。

29. 对金属的腐蚀可分为化学和电化学腐蚀的电化学腐蚀, 在潮湿条件下的腐蚀。

30. 生铁和钢材是两个不同的铁合金中的碳含量。

31. 铁的电化学腐蚀的 $\text{Fe} - 2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ 的

32 的负面反应。防止金属腐蚀: ①改变其内部结构 (例如, 由不锈钢制成的); ②添加到金属表面的保护膜 (如绘画, 上油, 加塑料薄膜), ③以保护金属连接到比一的比例较活泼的金属的金属 (如 Fe-镀敷, Zn 等)。

33. 用于制造普通玻璃的主要原料是石英 (SiO_2), 纯碱 (Na_2CO_3), 石灰石 (CaCO_3), 普通玻璃组成硅酸钠, CAS IO3 和 SiO_2 , 其主要成分是 SiO_2 。

34. 陶瓷坯土的制造的主要原料。

35. 制造水泥的原料石灰石和粘土。它的主要成分, 硅酸三钙, 硅酸二钙, 铝酸三钙。液压水泥, 储存时应注意防潮。

36. 二氧化硅, 光纤或光纤的主要成分。

37. 三大合成材料通常被称为装置塑料, 合成纤维和合成橡胶。

38. 塑料, 热塑性和热固性塑料分为 2 种。

39. 正常雨水的酸性 pH 值约 5.6。酸雨的 pH 值小于 5.6 的降水, 酸性气体如 SO_2 和 NO_2 转化而来。

$\text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ $2\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{SO}_4$

$\text{NO} \rightarrow \text{HNO}_3$ $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$

40. 氟氯代烷氧基会破坏臭氧层, 这是由于氯原子的氟氯代烷氧基中的紫外线照射, 臭氧成氧的催化效果的分解。

41. SO_2 主要来自煤的燃烧, NO_2 主要来源于汽车尾气。

42. 的温室气体二氧化碳的主要来源:

43 森林面积急剧减少因燃烧化石燃料, 砍伐森林。石灰石脱硫, 煤化学方程式: $2\text{CaCO}_3 + 2\text{SO}_2 + \text{O}_2 == 2\text{CaSO}_4 + 2\text{CO}_2$

44. 配有催化转换器的汽车排气系统, 化学方程式 $2\text{CO} + 2\text{NO} \rightarrow 2\text{CO}_2 + \text{N}_2$

45. 装修材料胶粘剂中含??有甲醛, 天然大理石含有放射性元素氡。

46. 污水 N, P 等元素可能会导致水体富营养化。

47. 明矾 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 是一种常用的混凝剂,

的原则, 其水净化的 $\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 (\text{胶体}) + 3\text{H}^+$

48. 酸性和碱性废水中和处理

49。处理废水，含重金属离子沉淀

50。 “白色污染”是指废塑料制品

51 所造成的污染。发布像一个垃圾箱的意义正确的标志：可回收垃圾