

一、单选（80 道，每道 0.5 分）

- 1.新时代劳动者必须同时具备（ ）和（ ）双重能力。
A 从业 创业 B 从业 创新 C 就业 创新 D 创新 创业
- 2.道德的正确解释是（ ）。
A 人的技术水平 B 人的工作能力 C 人的行为规范 D 人的交往能力
- 3.社会道德依靠维护的手段是（ ）。
A 法律手段 B 强制手段 C 舆论与教育手段 D 组织手段
- 4.社会主义道德建设的基本要求是（ ）。
A 心灵美、语言美、行为美、环境美
B 爱祖国、爱人民、爱劳动、爱科学、爱社会主义
C 仁、义、礼、智、信
D 树立正确的世界观、人生观、价值观
- 5.丰富的社会实践是指导人们发展、成材的基础。在社会实践中体验职业道德行为的方法中不包括（ ）。
A 参加社会实践，培养职业情感
B 学做结合，知行统一
C 理论联系实际
D 言行不一
- 6.职业道德建设与企业关系是（ ）。
A 没有关系 B 可有可无 C 至关重要 D 作用不大
- 7.职业道德所具有的特征是（ ）。
A 范围上的有限性、内容上的稳定性和连续性、形式上的多样性
B 范围上的广泛性、内容上的稳定性和连续性、形式上的多样性
C 范围上的有限性、内容上的不稳定性、形式上的多样性
D 范围上的有限性、内容上的稳定性和不连续性、形式上的多样性
- 8.职业道德建设与企业的竞争力的关系是（ ）。
A 互不相关 B 源泉与动力关系 C 相辅相承关系 D 局部与全局关系
- 9.职业道德是指从事一定职业的人们，在（ ）的工作和劳动中以其内心信念和特殊社会手段来维系的，以善恶进行评价的心理意识、行为原则和行为规范的和。
- 10.文明生产的内容包括（ ）。
A 遵章守纪、优化现场环境、严格工艺纪律、相互配合协调
B 遵章守纪、相互配合协调、文明操作
C 保持现场环境、严格工艺纪律、文明操作、相互配合协调
D 遵章守纪、优化现场环境、保证质量、同事间相互协作
- 11.企业要做到文明生产，必须做到（ ）。
A 开展职工技术教育 B 提高产品质量
C 做好产品售后服务 D 提高职业道德素质
- 12.反应 $2A(g) \rightleftharpoons 2B(g) + E(g)$ （正反应为吸热反应）达到平衡时，要使正反应速率降低，A 的浓度增大，应采取的措施是（ ）。
A 加压 B 减压 C 减小 E 的浓度 D 降温
- 13.范德瓦尔斯方程对理想气体方程做了哪两项修正（ ）。
A 分子间有作用力，分子本身有体积 B 温度修正，压力修正

- C 分子不是球形, 分子间碰撞有规律可寻 D 分子间有作用力, 温度修正
14. 封闭系统经任意循环过程, 则 ()。
- A $Q=0$ B $W=0$ C $Q+W=0$ D 以上均不对
15. 根据熵的物理意义, 下列过程中系统的熵增大的是 ()。
- A 水蒸气冷凝成水 B 乙烯聚合成聚乙烯
C 气体在催化剂表面吸附 D 盐酸溶液中的 HCl 挥发为气体
16. 工业生产乙烯中, 乙烯精馏塔塔顶出料成分有 ()。
- A 乙烯 B 乙烯、甲烷、氢气 C 甲烷、氢气 D 乙烯、甲烷
17. 关于氨的下列叙述中, 错误的是 ()。
- A 是一种制冷剂 B 氨在空气中可以燃
C 氨易溶于水 D 氨水是弱碱
18. 关于正催化剂, 下列说法中正确的是 ()。
- A 降低反应的活化能, 增大正、逆反应速率
B 增加反应的活化能, 使正反应速率加快
C 增加正反应速率, 降低逆反应速率
D 提高平衡转化率
19. 恒容时, 为使 $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ $\Delta H = -92.2 kJ \cdot mol^{-1}$ 活动平衡向左移动, 可以采用 ()。
- A 降低温度 B 增加压强 C 加入负催化剂 D 升高温度
20. 缓冲容量的大小与组分比有关, 总浓度一定时, 缓冲组分的浓度比接近 () 时, 缓冲容量最大。
- A 2 : 1 B 1 : 2 C 1 : 1 D 3 : 1
21. 既能跟盐酸, 又能跟氢氧化钠反应, 产生氢气的物质是 ()。
- A 铝 B 铁 C 铜 D 氧化铝
22. 甲醛、乙醛、丙酮三种化合物可用 () 一步区分开。
- A $NaHSO_4$ 试剂 B 席夫试剂 (Schiff's)
C 托伦试剂 (Tollen) D 费林试剂 (Fehling)
23. 溴酸钾与酸作用可制取溴化氢, 选用的酸是 ()。
- A 浓盐酸 B 浓硫酸 C 浓硝酸 D 浓磷酸
24. 用下列 () 物质处理可将含有杂质 CuO 、 Fe_2O_3 、 PbO 的 ZnO 原料中的杂质除去。
- A H_2SO_4 B HCl C $NaOH$ D Na_2CO_3
25. 下列按苯环上硝化反应的活性顺序排列正确的是 ()。
- A 对二甲苯 > 间二甲苯 > 甲苯 > 苯 B 间二甲苯 > 对二甲苯 > 甲苯 > 苯
C 甲苯 > 苯 > 对二甲苯 > 间二甲苯 D 苯 > 甲苯 > 间二甲苯 > 对二甲苯
26. 苯环上具有吸电子基团时, 芳环上的电子云密度降低, 这类取代基如 () ; 从而使取代卤化反应比较困难, 需要加入催化剂并且在较高温度下进行。
- A $-NO_2$ B $-CH_3$ C $-CH_2CH_3$ D $-NH_2$
27. 磺化能力最强的是 ()。
- A 三氧化硫 B 氯磺酸 C 硫酸 D 二氧化硫
28. 卤烷烷化能力最强的是 ()。
- A RF B RBr C RCI D RI
29. 下列酰化剂在进行酰化反应时, 活性最强的是 ()。
- A 羧酸 B 酰氯 C 酸酐 D 酯
30. 属于天然纤维的是下列哪种物质 ()。

- A 胶黏纤维 B 碳纤维 C 石棉 D 尼龙
- 31.硝酸生产的原料是 ()。
- A H_2 B N_2 C Ar D. NH_3
- 32.转化率指的是 ()。
- A 生产过程中转化掉的原料量占投入原料量的百分数
B 生产过程中得到的产品量占理论上所应该得到的产品量的百分数
C 生产过程中所得到的产品量占所投入原料量的百分比
D 在催化剂作用下反应的收率
- 33.转化率 Z、选择性 X、单程收率 S 的关系是 ()。
- A $Z=XS$ B $X=ZS$ C $S=ZX$ D 以上关系都不是
- 34.对于 $R+2S \rightleftharpoons P+Q$ 反应, 原料 2molR, 3molS, 生成了 1molP 与 1molQ, 则对于 R 的转化率为 ()。
- A 40.00% B 50.00% C 66.70% D 100%
- 35.乙炔与氯化氢加成生产氯乙烯。通入反应器的原料乙炔量为 1000kg/h, 出反应器的产物组成中乙炔含量为 300kg/h。已知按乙炔计生成氯乙烯的选择性为 90%, 则按乙炔计氯乙烯的收率为 ()。
- A 30% B 70% C 63% D 90%
- 36.化工过程参数有 ()。
- A 技术参数、经济参数、工艺参数 B 技术参数、平衡常数、速率常数
C 技术参数、经济参数、物性参数 D 平衡常数、速率常数、物性参数
37. () 温度最高的某一部位的温度, 称为热点温度。
- A 反应器内 B 催化剂层内 C 操作中 D 升温时
- 38.合成氨生产的特点是 ()、易燃易爆、有毒有害
- A 高温高压 B 大规模 C 生产连续 D 高成本低回报
- 39.化工生产过程中, 常用于加热的物料是 ()。
- A 中压饱和水蒸气 B 低压过热水蒸气
C 高温烟道气 D 高温高压过热蒸气
- 40.对于不同系列的烃类, 在相对分子量相近的情况下, 其氢碳比大小顺序是: ()。
- A 烷烃 > 环烷烃 > 芳香烃 B 烷烃 < 环烷烃 < 芳香烃
C 环烷烃 > 烷烃 > 芳香烃 D 烷烃 > 芳香烃 > 环烷烃
41. 凡温度下降至 () K 以下者称为深度冷冻。
- A 273 B 173 C 73 D 303
- 42.以高聚物为基础, 加入某些助剂和填料混炼而成的可塑性材料, 主要用作结构材料, 该材料称为 ()。
- A. 塑料 B 橡胶 C 纤维 D 合成树脂
43. 若反应物料随着反应的进行逐渐变得黏稠则应选择下列哪种搅拌器 ()。
- A 桨式搅拌器 B 框式搅拌器 C 旋桨式搅拌器 D 涡轮式搅拌器
- 44.在乙烯装置工艺管道的吹扫方法中不包括 ()。
- A 逆式吹扫法 B 贯通吹扫法 C 分段吹扫法 D 爆破吹扫法
- 45.当地大气压为 745mmHg 测得一容器内的绝对压强为 350mmHg, 则真空度为 ()。
- A 350mmHg B 395mmHg C 410mmHg D 450mmHg
- 46.测流体流量时, 随流量增加孔板流量计两侧压差值将 ()。
- A 减少 B 增加 C 不变 D 不确定
- 47.下列单位换算不正确的一项是 ()。

- A 1atm=1.033kgf/m² B 1atm=760mmHg
C 1at=735.6mmHg D 1at=10.33m H₂O
- 48.光滑管的摩擦因数 λ ()。
A 仅与 Re 有关 B 只与 ϵ/D 有关
C 与 Re 和 ϵ/D 有关 D 与 Re 和 ϵ/D 无关
- 49.下列选项中不是流体的一项为 ()。
A 液态水 B 空气 C CO₂ 气体 D 钢铁
- 50.化工生产中在一定温度下的有腐蚀性液体的输送中，主要用不锈钢管、() 管等。
A 塑料 B 石墨 C 碳钢 D 玻璃
- 51.离心泵的扬程随着流量的增加而 ()。
A 增加 B 减小 C 不变 D 无规律性
- 52.离心泵内导轮的作用是 ()。
A 增加转速 B 改变叶轮转向 C 转变能量形式 D 密封
- 53.离心泵在液面之下，启动后不出水的原因可能是 ()。
A 吸入管阀卡 B 填料压得过紧
C 泵内发生汽蚀现象 D 轴承润滑不良
54. 某单程列管式换热器，水走管程呈湍流流动，为满足扩大生产需要，保持水的进口温度不变的条件下，将用水量增大一倍，则水的对流传热膜系数为改变前的 ()。
A 1.149 倍 B 1.74 倍 C 2 倍 D 不变
55. 气体的导热系数数值随温度的变化趋势为 ()。
A T 升高， λ 增大 B T 升高， λ 减小
C T 升高， λ 可能增大或减小 D T 变化， λ 不变
- 56.设水在一圆直管内呈湍流流动，在稳定段处，其对流传热系数为 α_1 ；若将水的质量流量加倍，而保持其他条件不变，此时的对流传热系数 α_2 与 α_1 的关系为 ()。
A $\alpha_2=\alpha_1$ B $\alpha_2=2\alpha_1$
C $\alpha_2=20.8\alpha_1$ D $\alpha_2=20.4\alpha_1$
- 57.在讨论旋风分离器分离性能时，临界直径这一术语是指 ()。
A 旋风分离器效率最高时的旋风分离器的直径
B 旋风分离器允许的最小直径
C 旋风分离器能够全部分离出来的最小颗粒的直径
D 能保持滞流流型时的最大颗粒直径。
- 58.用降尘室除去烟气中的尘粒，因某种原因使进入降尘室的烟气温度上升，若气体流量不变，含尘情况不变，降尘室出口气体的含尘量将 ()。
A 变大 B 不变
C 变小 D 不确定
- 59.电机铭牌上为 20kw，功率因数为 0.8，则电机输出功率为 ()。
A 16 kw B 20 kw C 25 kw D 30kw
- 60.将不饱和空气在恒温、等湿条件下压缩,其干燥能力将 ()
A 不变 B 增加 C 减弱 D 以上都不对
- 61.在总压 101.33kPa，温度 20℃下，某空气的湿度为 0.01Kg 水/ Kg 干空气,现维持总压不变，将空气温度升高到 50℃,则相对湿度 ()。
A 增大 B 减小 C 不变 D 无法判断
- 62.精馏塔提馏段每块塔板上升的蒸汽量是 20kmol/h，则精馏段的每块塔板上升的蒸汽量是

A 25kmol/h B 20kmol/h
C 15kmol/h D 以上都有可能

A $t_1=t_2$
B $t_1<t_2$
C $t_1>t_2$
D 不一定

A 100kmol / h B 50kmol / h
C 25kmol / h D 125kmol / h

A x_D 增加, x_W 不变 B x_D 增加, x_W 减小
C x_D 增加, x_W 增加 D x_D 增加, x_W 的变化视具体情况而定

A 增多 B 减少
C 不变 D 不确定

A 降低 B 不变 C 升高 D 不能判断

69. 处理不适宜于热敏性溶液的蒸发器有 ()。

70.测定某石灰石中的碳酸钙含量,得以下数据: 79.58%、79.45%、79.47%、79.50%、79.62%、79.38%其平均值的标准偏差为 ()。

71.能更好的说明测定数据分散程度的是()。

72. 滴定速度偏快，滴定结束立即读数，会使读数（ ）。

73. 在酸性条件下, KMnO_4 与 S^{2-} 反应, 正确的离子方程式是 ()。

A $\text{MnO}_4^- + \text{S}^{2-} + 4\text{H}^+ = \text{MnO}_2 + \text{S} \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$
 B $2\text{MnO}_4^- + 5\text{S}^{2-} + 16\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{S} \downarrow + 8\text{H}_2\text{O}$
 C $\text{MnO}_4^- + \text{S}^{2-} + 4\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
 D $2\text{MnO}_4^- + \text{S}^{2-} + 4\text{H}^+ = 2\text{MnO}_4^- + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

A d/R B S/R C $(X_n - X_{n-1})/R$ D $(X_2 - X_1)/(X_n - X_1)$

A 0.2689 B 0.9210 C 0.4998 D 0.6107

76.管道工程中, () 的闸阀, 可以不单独进行强度和严密性试验。

- A 公称压力小于 1MPa, 且公称直径小于或等于 600mm
B 公称压力小于 1MPa, 且公称直径大于或等于 600mm
C 公称压力大于 1MPa, 且公称直径小于或等于 600mm
D 公称压力大于 1MPa, 且公称直径大于或等于 600mm
- 77.化工容器按工作原理和作用的不同可分为: 反应容器、换热容器、储存容器和 ()。
A 过滤容器 B 蒸发容器 C 分离容器 D 气体净化分离容器
- 78.保护接零是指在电源中性点已接地的三相四线制供电系统中, 将电气设备的金属外壳与 () 相连。
A 接地体 B 电源零线 C 电源火线 D 绝缘体
- 79.三相负载不对称时应采用的供电方式为 ()。
A Δ 形连接并加装中线 B Y 形连接
C Y 形连接并加装中线 D Y 形连接并在中线上加装熔断器
- 80.化工污染物都是在生产过程中产生的, 其主要来源 ()。
A 化学反应副产品, 化学反应不完全
B 燃烧废气, 产品和中间产品
C 化学反应副产品, 燃烧废气, 产品和中间产品
D 化学反应不完全的副产品, 燃烧废气, 产品和中间产品
- 二、多选 (40 道, 每道 0.5 分)
- 1.新建或改扩建项目安全工作的“三同时”是指 ()。
A 同时设计 B 同时施工 C 同时验收 D 同时投产使用
- 2.可以与烯烃发生加成反应的物质有 ()。
A 氢气 B 氧气 C 氯化氢 D 水
- 3.甲苯在硫酸的存在下, 和硝酸作用, 主要生成 ()。
A 间氨基甲苯 B 对氨基甲苯 C 邻硝基甲苯 D 对硝基甲苯
- 4.乙烯生产原料的选择是一个重大的技术经济问题, 目前乙烯生产原料的发展趋势有 ()。
A 原料单一化 B 原料多样化 C 原料轻质化 D 原料重质化
- 5.乙烯装置乙烯损失的主要部位有 ()。
A 冷箱尾气 B 脱乙烷塔釜 C 压缩凝液汽提塔釜 D 乙烯精馏塔釜
- 6.系统进行氮气置换时, 要求 ()。
A 系统内各调节阀打开 B 系统内各调节阀关闭
C 系统内各调节阀旁路打开 D 系统内各调节阀旁路关闭
- 7.为缩短倒空置换时间, 在乙烯装置停车方案中应对 () 作出合理安排, 并严格按方案实施, 以免影响到装置的检修安全性和总体进度。
A 人力 B 物力 C 用氮 D 用水
- 8.对于有气体参与的化学反应, 下列选项中 () 能使反应速率加快。
A 其他条件不变时 (除体积), 增大压强
B 其他条件不变时, 增大体积
C 体积不变时, 加入不参加此化学反应的气体
D 体积不变时, 加入反应物
- 9.下列选项中, 容易引起离心泵抽空的原因有 ()。
A 介质温度突然升高 B 轴承磨损 C 串气 D 叶轮堵塞
- 10.若循环水的换热介质压力高于循环水的压力, 则冷却器出现泄漏时会出现 ()。
A 循环水出水压力升高

- B 循环水出水温度升高
C 循环水冷却器导淋阀打开水中有物料
D 循环水进水流量增大
- 11.当出现下列()情况时压缩机禁止启动。
A 润滑油质不合格或主油箱油位低于允许值等
B 交、直流油泵不能正常运行
C 盘车装置不能正常投入运行
D 主要仪表等不齐备或指示不正常
- 12 气液两相在筛板上接触,其分散相为气相的接触方式是()。
A 鼓泡接触 B 喷射接触 C 泡沫接触 D 以上三种都对
- 13.结晶具有以下特点()。
A 能从杂质海量较多的混合物中分理出高纯度晶体
B 能分离其他方法难以分离的热敏性等物质
C 能耗低、对设备要求不高
D 三废排放高
- 14.最大吸收率与()有关。
A 液气比 B 液体入塔浓度 C 相平衡常数 D 并流或逆流形式
- 15.正确操作的吸收塔,若因某种原因使吸收剂量减少至小于正常值时,不可能发生下列()情况。
A 出塔液体浓度增加,回收率增加 B 出塔液体浓度减少,出塔气体浓度增加
C 出塔液体浓度增加,出塔气体浓度增加 D 塔将发生液泛现象
- 16.下列说法错误的是()。
A 在一个蒸发器内进行的蒸发操作是单效蒸发
B 蒸发与蒸馏相同的是整个操作过程中溶质数不变
C 加热蒸汽的饱和温度一定高于同效中二次蒸汽的饱和温度
D 蒸发操作时,单位蒸汽消耗量随原料液温度的升高而减少
- 17..萃取操作包括以下步骤,()。
A 原料与萃取剂混合 B 原料预热
C 澄清分离 D 萃取剂回收
- 18.在原料液组成及溶剂化(S/F)相同条件下,将单级萃取改为多级萃取,如下参数的变化趋势是萃取率()、萃余率()。()
A 提高 B 降低
C 不变 D 均不确定
- 19.避免催化剂热崩,是减少装置催化剂消耗的有效方法,热崩和()有关。
A 再生温度 B 新鲜催化剂含水量 C 稀相线速 D 喷燃烧油
- 20.下列选项中,属于零件图内容的是()。
A 零件尺寸 B 零件的明细栏
C 技术要求 D 零件序号表
- 21 .测定某混合碱时,用酚酞作指示剂时所消耗的盐酸标准溶液比继续加甲基橙作指示剂所消耗的盐酸标准溶液多,说明该混合碱的组成不会是()。
A $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{NaHCO}_3$ B $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{NaOH}$
C $\text{NaHCO}_3+\text{NaOH}$ D Na_2CO_3
- 22 .下列关于吸附指示剂说法正确的是()。

- A 吸附指示剂是一种有机染料
B 吸附指示剂能用于沉淀滴定法中的法扬司法
C 吸附指示剂指示终点是由于指示剂结构发生了改变
D 吸附指示剂本身不具有颜色
23. 下列物质可以在烘箱中烘干的是 ()。
A 硼砂 B 碳酸钠 C 重铬酸钾 D 邻苯二甲酸氢钾
24. 非接触式动密封的密封装置与轴不接触，两者之间无相对摩擦，它的动密封有 ()。
A 填料密封 B 浮环密封 C 迷宫密封 D 动力密封
25. 不属于低温压力容器断裂机理的是 ()。
A 剪切断裂 B 脆性断裂 C 韧性断裂 D 解理断裂
26. 一台变压器原边接在 50Hz、380V 电源上，副边输出电压是 42V，若接在 60Hz、380V 电源上，副边电压是 ()，输出电压的频率是 ()。
A 36V B 42V C 50Hz D 60Hz
27. 集散控制系统 (DCS) 应该包括 () 构成的分散控制系统。
A 常规的 DCS B 可编程序控制器 (PLC)
C 工业 PC 机 (IPC) D 现场总线控制系统
28. 评定测量系统的三个基本问题是 ()。
A 测量系统的分辨力 B 测量系统的灵敏度 C 测量系统的稳定性
D 测量系统是否与预期一致，且满足过程分析与控制要
29. 装运爆炸、剧毒、放射性、易燃液体、可燃气体等物品，必须使用符合安全要求的运输工具。下列操作不符合要求的有 ()。
A 用自行车运输爆炸品 B 用叉车运输易燃液体
C 用水泥船运输有毒物品 D 用装有阻火器的机动车运输易燃易爆品
30. 从事架线、高崖作业、船旁悬吊涂装、货物堆垒等高处作业时，必须选用 ()。
A 防滑工作鞋 B 安全帽 C 安全带 D 防割伤手套
31. 设备内动火时，正确的叙述为 ()。
A 爆炸物的浓度应高于安全值 B 有毒物的浓度应高于最高允许安全值
C 爆炸物的浓度应低于安全值 D 有毒物的浓度应低于最高允许安全值
32. 煤气中含有 ()，人吸入后很快使血液失去供氧能力导致中毒。
A 二氧化硫 B 一氧化碳 C 一氧化氮 D 微量的硫化氢气体
33. 发生学生伤害事故处理的途径是 ()。
A 学校与学生协商解决 B 学校与学生家长协商解决
C 书面请求主管教育的教育行政部门协调解决 D 学生或监护人依法提起诉讼
34. 经营危险化学品，不得 ()。
A 从未取得危险化学品生产和经营许可证的企业采购危险化学品
B 经营国家明令禁止的危险化学品
C 销售没有化学品安全技术说明书和安全标签的危险化学品
D 经营用剧毒化学品生产的灭鼠药
35. 《煤矿安全规程》的特点是 () 和稳定性。
A 强制性 B 科学性 C 规范性 D 法律性
36. 我国职业病防治的方针是 ()。
A 预防为主 B 防治结合 C 控制职业危害 D 综合治理
37. 职业中毒可分为 ()。
A 急性中毒 B 慢性中毒 C 亚慢性中毒 D 亚急性中毒

38.常用职业危害评价方法有()。

A 类比法 B 定量法 C 检查表法 D 定性法

39.企业应实施安全标准化管理,推行()的安全管理和监督原则,形成良好的安全文化。 A 全员 B 全过程 C 全方位 D 全天候

40.我国现行环境保护法律法规体系包括()。

A 全国人大制定的环境保护法律

B 国务院制定的环境保护行政法规

C 省级人民政府制定的环境保护规章

D 县级人民代表大会制定的环境保护法规

三、判断(40道,每道1分)

1.抓住择业机遇是爱岗敬业具体要求的一部分。()

2.职业资格是对劳动者具有从事某种职业必备的学识、技术、能力的基本要求。()

3.工艺指标,包括原料指标、半成品和成品指标、公用工程指标、主要操作条件、原材料消耗、公用工程消耗及能耗指标、污染物产生、排放控制指标。()

4.岗位操作法应由车间技术人员根据现场实际情况编写,经车间主管审定,并组织有关专家进行审查后由企业主管批准后执行。()

5.凡是金属都只有金属性,而不具备非金属性。()

6.凡是能发生银镜反应的物质都是醛。()

7.凡是羟基和羟基相连的化合物都是醇。()

8.干燥氯化氢化学性质不活泼,溶于水后叫盐酸,是一种弱酸。()

9.高锰酸钾标准溶液可以用分析纯的高锰酸钾直接配制。()

10.隔膜法电解氯化钠与离子膜法电解氯化钠相比,得到的烧碱含盐量高但对原料纯度要求低。()

11.利用苯作为原料生产某一有机化合物,平均月产量1000t,月消耗苯1100t。苯的消耗额为1.1吨苯/吨产品。()

12.化工产品生产中,若每小时投入的某种原料量增加10%,结果发现收率不变,说明反应为目的产物的该原料量增加10%。()

13.对于连串反应,若目的产物是中间产物,则反应物转化率越高其目的产物的选择性越低。()

14.对于化工生产过程中混合气体的压缩输送过程,若其压缩比大于4~6时,则必须采用多级压缩。()

15.一氧化碳变换反应是一个可逆的体积减小的放热反应,故提高压力和降低温度均可提高一氧化碳的平衡转化率。()

16.气体在一等径管中等温稳定流动,现进出口压力不同,使气体进出口处的密度发生变化,从而使进出口处气体的质量流速也不同。()

17.若某离心泵的叶轮转速足够快,且设泵的强度足够大,则理论上泵的吸上高度Hg可达无限大。()

18.一般情况下,传热温差选用越小,传质单位热量总费用越低。()

19.对于一台加热器,当冷、热两种流量一定时,换热器面积越大换热效果越好。()

20.将降尘室用隔板分层后,若能100%除去的最小颗粒直径要求不变,则生产能力将变大;沉降速度不变,沉降时间变小。()

21.离心式压缩机轴承间隙的测量方法有抬瓦法、压铅丝法两种方法。()

22.恒定干燥介质条件下,降速干燥阶段的湿料表面温度为湿球温度。()

23. 决定精馏塔分离能力大小的主要因素是：相对挥发度、理论塔板数、回流比。 ()
24. 塔顶产品纯度降低的原因之一是塔上半段板数过少。 ()
25. 浊点和冰点是一个概念。 ()
26. 在逆流吸收操作中，若已知平衡线与操作线为互相平行的直线，则全塔的平均推动力 ΔY_m 与塔内任意截面的推动力 $Y-Y^*$ 相等。()
27. 吸收是用适当的液体与气体混合物相接触，使气体混合物中的一个组分溶解到液体中，从而达到与其余组分分离的目的。()
28. 蒸发过程主要是一个传热过程，其设备与一般传热设备并无本质区别。()
29. 分配系数 k 值越大，对萃取越有利。 ()
30. 加氢裂化过程中所有的反应均在催化剂的金属中心上发生。 ()
31. 带控制点工艺流程图一般包括图形、标注和图例三个部分。 ()
32. 采样的基本原则是所采样品应具有代表性。()
33. 抽样检验是根据事先确定的方案，从一批产品中随机抽取一部分进行检验，并通过检验结果对该批产品质量进行估计和判断的过程。 ()
34. 管路焊接时，应先点焊定位，焊点应在圆周均布，然后经检查其位置正确后方可正式焊接。 ()
35. 管子直径为 $\phi 38\text{mm}$ ，对口后，经检查两管子中心线偏差为 1mm ，对口不合格。 ()
36. 因为电阻体的电阻丝是用较粗的线做成的，所以有较强的耐振性能。 ()
37. 电磁流量计是不能测量气体介质流量的。 ()
38. 平行测定次数越多，误差越小。()
39. 大气污染主要来自燃料燃烧、工业生产过程、农业生产过程和交通运输过程。()
40. 清洁生产是指食品行业的企业必须注意生产环节的卫生清洁工作，以保证为顾客提供安全卫生的食品。()