

一、单选题(80 道，每道 0.5 分)

- 1、劳动力供求双方进行劳动交易活动的总称是( )。
  - A、人才市场
  - B、劳动市场
  - C、人才市场主体
  - D、劳动力市场
- 2、你认为不属于劳动合同的必备条款的是( )。
  - A、合同限期
  - B、劳动报酬
  - C、违约责任
  - D、保守用人单位的商业秘密
- 3、专业设置的依据是( )。
  - A、社会发展和经济建设的需求
  - B、学校创收的需要
  - C、教育部颁发的专业目录
  - D、学生的要求
- 4、政府专职劳动管理部门对求职人员提供的各项帮助和服务工作的总和是( )。
  - A、就业指导
  - B、就业帮助
  - C、就业服务
  - D、就业培训
- 5、综合职业素质的核心、基础和前提条件分别是( )。
  - A、思想政治素质、职业道德素质、科学文化素质
  - B、职业道德素质、科学文化素质、身体心理素质
  - C、科学文化素质、专业技能素质、身体心理素质
  - D、身体心理素质、思想政治素质、职业道德素质
- 6、标志着从业者的能力因素是否能胜任工作的基本条件，也是实现人生价值的基本条件。( )
  - A、职业技能
  - B、职业能力
  - C、职业情感
  - D、职业意识
- 7、爱岗敬业的具体要求是( )。
  - A、树立职业理想
  - B、强化职业责任
  - C、行为适度
  - D、提高职业技能
- 8、诚实守信的具体要求是什么( )。
  - A、坚持真理
  - B、忠诚所属企业
  - C、维护企业信誉
  - D、保守企业秘密
- 9、化工生产人员应坚持做到的"三按"是指( )。
  - A、按工艺、按质量、按标准生产

- B、按工艺、按规程、按标准生产  
C、按产量、按质量、按标准生产  
D、按质量、按产量、按时间
- 10、能力形成的关键因素是( )。  
A、先天遗传因素  
B、同学朋友的影响  
C、教育训练和实践
- 11、《中华人民共和国劳动法》从( )开始实施。  
A、1995 年 1 月 1 日  
B、1998 年 1 月 1 日  
C、1995 年 10 月 1 日  
D、2000 年 10 月 1 日
- 12、 $\text{pH}=3$  和  $\text{pH}=5$  的两种  $\text{HCl}$  溶液，以等体积混合后，溶液的  $\text{pH}$  是( )。  
A、3.0  
B、3.3  
C、4.0  
D、8.0
- 13、 $\text{SO}_2$  和  $\text{Cl}_2$  都具有漂白作用，若将等物质的量的两种气体混合，在作用于潮湿的有色物质，则可观察到有色物质( )。  
A、立即褪色  
B、慢慢褪  
C、先褪色后恢复原色  
D、不褪色
- 14、氨气和氯化氢气体一样，可以作喷泉实验，这是由于( )。  
A、氨的密度比空气小  
B、氨水的密度比水小  
C、氨分子是极性分子，极易溶于水  
D、氨气很容易液化
- 15、按酸碱质子理论，磷酸氢二钠是( )。  
A、中性物质  
B、酸性物质  
C、碱性物质  
D、两性物质
- 16、苯、液溴、铁粉放在烧瓶中发生的反应是( )。  
A、加成反应  
B、氧化反应  
C、水解反应  
D、取代反应
- 17、氮气的键焓是断开键后形成下列哪一种物质所需要的能量( )。  
A、氮分子  
B、氮原子  
C、氮离子  
D、氮蒸气
- 18、当系统发生下列变化时，哪一种变化的 $\Delta G$  为零( )。

- A、理想气体向真空自由膨胀
  - B、理想气体的绝热可逆膨胀
  - C、理想气体的等温可逆膨胀
  - D、水在正常沸点下变成蒸汽
- 19、滴定分析中，化学计量点与滴定终点间的关系是( )。
- A、两者必须吻合
  - B、两者互不相干
  - C、两者愈接近，滴定误差愈小
  - D、两者愈接近，滴定误差愈大
- 20、电解食盐水，在阴、阳电极上产生的是( )。
- A、金属钠、氯气
  - B、氢气、氯气
  - C、氢氧化钠、氯气
  - D、氢氧化钠、氧气
- 21、丁苯橡胶具有良好的耐磨性和抗老化性，主要用于制造轮胎，是目前产量最大的合成橡胶，它是 1,3-丁二烯与( )发生聚合反应得到的。
- A、苯
  - B、苯乙烯
  - C、苯乙炔
  - D、甲苯
- 22、佛尔哈德法测定氯含量时，溶液应为( )。
- A、酸性
  - B、弱酸性
  - C、中性
  - D、碱性
- 23、符合光吸收定律的溶液适当稀释时，其最大吸收波长位置( )。
- A、向长波移动
  - B、向短波移动
  - C、不移动
  - D、都不对
- 24、福尔马林液的有效成分是( )。
- A、石炭酸
  - B、甲醛
  - C、氨酸钠 "
  - D、对甲基苯酚
- 25、干燥  $\text{H}_2\text{S}$  气体，通常选用的干燥剂是( )。
- A、浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$
  - B、 $\text{NaOH}$
  - C、 $\text{P}_2\text{O}_5$
  - D、 $\text{Na}_2\text{NO}_3$
- 26、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

D、盐酸溶液中的 HCl 挥发为气体

27、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

28、关于  $O_3$  与  $O_2$  的说法错误的是( )。

A、它们是同素异形体

B、 $O_3$  比  $O_2$  更稳定

C、 $O_3$  的氧化性比  $O_2$  强

D、 $O_3$  在水中的溶解度比  $O_2$  大

29、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

30、关于热力学第一定律正确的表述是( )。 "

A、热力学第一定律就是能量守恒与转化的定律 "

B、第一类永动机是可以创造的 "

C、在隔离体系中，自发过程向着熵增大的方向进行 "

D、第二类永动机是可以创造的

31、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

32、流化床反应器主要由四个部分构成，即气体分布装置，换热装置，气体分离装置和( )。

A、搅拌器

B、内部构件

C、导流筒

D、密封装置

33、能适用于不同工况范围最广的搅拌器形式为( )。

A、桨式

B、框式

C、锚式

D、涡轮式

34、平推流的特征是( )。

A、进入反应器的新鲜质点与留存在反应器中的质点能瞬间混合

B、出口浓度等于进口浓度

C、流体物料的浓度和温度在与流动方向垂直的截面上处处相等，不随时间变化

D、物料一进入反应器，立即均匀地发散在整个反应器中

35、气固相催化反应过程不属于扩散过程的步骤是( )。

A、反应物分子从气相主体向固体催化剂外表面传递

B、反应物分子从固体催化剂外表面向催化剂内表面传递

- C、反应物分子在催化剂表面上进行化学反应  
D、反应物分子从催化剂内表面向外表面传递
- 36、在同一温度下，反应的活化能越大，则反应速度( )  
A、越快  
B、不变  
C、越慢  
D、无法确定
- 37、属于理想的均相反应器的是( )。  
A、全混流反应器  
B、固定床反应器  
C、流化床反应器  
D、鼓泡反应器
- 38、化学工艺按原料的不同来分类不包括下列( )。  
A、煤化工  
B、天然气化工  
C、精细化工  
D、石油化工
- 39、转化率 Z、选择性 X、收率 S 的关系是( )。  
A、 $Z=XS$   
B、 $X=ZS$   
C、 $S=ZX$   
D、以上关系都不是
- 40、在气固相催化反应中，空速和( )。  
A、气体流量成正比  
B、温度成正比  
C、停留时间成正比  
D、其他条件无关
- 41、以下有关空间速度的说法，不正确的是：( )。  
A、空速越大，单位时间单位体积催化剂处理的原料气量就越大  
B、空速增加，原料气与催化剂的接触时间缩短，转化率下降  
C、空速减小，原料气与催化剂的接触时间增加，主反应的选择性提高  
D、空速的大小影响反应的选择性与转化率
- 42、对于  $R+2S=P+Q$  反应，原料 2molR，3molS，生成了 1molP 与 1molQ，则对于 R 的转化率为( )。  
A、0.4  
B、0.5  
C、0.667  
D、1
- 43、丙烯酸氧化生产丙烯酸中，原料丙烯投料量为 600 kg/h，出料中有丙烯醛 640 kg/h，另有未反应的丙烯 25 kg/h，计算原料丙烯选择性。( )  
A、0.8  
B、0.9583  
C、0.8348  
D、0.79

44、分析结果对误差的要求是( )。

- A、越小越好
- B、符合要求
- C、在允许误差范围内
- D 无要求

45、某工艺要求测量范围在  $0\sim 300^{\circ}\text{C}$ ，最大绝对误差不能大于 $\pm 4^{\circ}\text{C}$ ，所选精确度为( )。

- A、0.5
- B、1
- C、1.5
- D、4

46、色谱定量分析的依据是进入检测器的组分量与( )成正比。

- A、峰宽
- B、保留值
- C、校正因子
- D、峰面积

47、使用碱式滴定管进行滴定的正确操作是( )。

- A、用左手捏稍低于玻璃珠的近旁
- B、用左手捏稍高于玻璃珠的近旁 "
- C、用右手捏稍低于玻璃珠的近旁 "
- D、用右手捏稍高于玻璃珠的近旁

48、在氧化还原法滴定中，高锰酸钾法使用的是( )。

- A、特殊指示剂
- B、金属离子指示剂
- C、氧化还原指示剂
- D、自身指示剂

49、指示剂的适宜用量一般是 20-30 毫升试液中加入( )。

- A、8-10 滴
- B、1-4 滴
- C、10 滴以上
- D、5-6 滴

50、使分析天平较快停止摆动的部件是( )。

- A、吊耳
- B、指针
- C、阻尼器
- D、平衡螺丝

51、氨制冷系统用的阀门不宜采用( )。

- A、铜制
- B、钢制
- C、塑料
- D、铸铁

52、波形补偿器应严格按照管道中心线安装，不得偏斜，补偿器两端应设( )。

- A、至少一个导向支架
- B、至少各有一个导向支架
- C、至少一个固定支架

D、至少各有一个固定支架

53、三相对称交流电动势相位依次滞后( )。

A、300

B、600

C、900

D、1200

54、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

55、多层串联平壁稳定导热，各层平壁的导热速率( )。

A、不相等

B、不能确定

C、相等

D、下降

56、辐射和热传导、对流方式传递热量的根本区别是( )。

A、有无传递介质

B、物体是否运动

C、物体分子是否运动

D、全部正确

57、管式换热器与板式换热器相比( )。

A、传热效率高

B、结构紧凑

C、材料消耗少

D、耐压性能好

58、减少圆形管导热损失，采用包覆三种保温材料 A、B、C，若 $\delta_A=\delta_B=\delta_C$ （厚度），导热系数 $\lambda_A>\lambda_B>\lambda_C$ ，则包覆的顺序从内到外依次为( )。

A、A，B，C

B、A，C，B

C、C，B，A

D、B，A，C

59、旋风分离器主要是利用( )的作用使颗粒沉降而达到分离。

A、重力

B、惯性离心力

C、静电场

D、重力和惯性离心力

60、以下表达式中正确的是( )。

A、过滤速率与过滤面积平方  $A^2$  成正比

B、过滤速率与过滤面积  $A$  成正比

C、过滤速率与所得滤液体积  $V$  成正比

D、过滤速率与虚拟滤液体积  $V_e$  成反比

61、为了提高制冷系统的经济性，发挥较大的效益，工业上双级压缩循环压缩比( )。

- A、超过 12
- B、不超过 6~8
- C、不超过 4
- D、不超过 8~10

62、往复式压缩机压缩过程不包括( )过程。

- A、吸气
- B、膨胀
- C、压缩
- D、排气

63、饱和空气在恒压下冷却，温度由  $t_1$  降至  $t_2$ ，则( )：其相对湿度  $\phi$ ( )，绝对湿度  $H$ ( )，露点  $t_d$ ( )。

- A、增加、减小、不变
- B、不变、减小、不变
- C、降低、不变、不变
- D、无法确定

64、不能用普通干燥方法除去的水分是( )。

- A、结合水分
- B、非结合水分
- C、自由水分
- D、平衡水分

65、当分离沸点较高，而且又是热敏性混合液时，精馏操作压力应采用( )。

- A、加压
- B、减压
- C、常压 "
- D、不确定

66、当回流从全回流逐渐减小时，精馏段操作线向平衡线靠近。为达到给定的分离要求，所需的理论板数( )。

- A、逐渐减少
- B 逐渐增多
- C、不变 "
- D 无法判断

67、对于难分离进料组分低浓度混合物，为了保证  $x_D$ ，采用下列哪种进料较好( )。

- A、靠上
- B、与平常进料一样
- C、靠下
- D、以上都可以

68、二元连续精馏操作中进料热状况参数  $q$  的变化将引起( )的变化。

- A、平衡线和对角线 "
- B、平衡线和进料线
- C、精馏段操作线和平衡
- D、提馏段操作线和进料线

69、回流比  $R$  的大小对精馏操作影响很大，在达到一定的分离要求时( )

- A、当  $R$  增大时，操作线偏离平衡线越远，理论板增加
- B、当  $R$  增大时，操作线偏离平衡线越远，理论板减少



C、R 增大时，操作线偏离平衡线的状态不能确定理论板增加与减少

70、降低精馏塔的操作压力，可以( )。 "

- A、降低操作温度，改善传热效果
- B、降低操作温度，改善分离效果
- C、提高生产能力，降低分离效果
- D、降低生产能力，降低传热效果

71、精馏操作时，若其他操作条件均不变，只将塔顶的泡点回流改为过冷液体回流，则塔顶产品组成  $x_D$  变化为( )。

- A、变小
- B、不变
- C、变大
- D、不确定

72、我国企业卫生标准中规定硫化氢的最高允许浓度是( ) $\text{mg}/\text{m}^3$  空气。

- A、10
- B、20
- C、30
- D、40

73、触电是指人在非正常情况下，接触或过分靠近带电体而造成( )对人体的伤害。

- A、电压
- B、电流
- C、电阻
- D、电弧

74、( )有知觉且呼吸和心脏跳动还正常，瞳孔不放大，对光反应存在，血压无明显变化。

- A、轻型触电者
- B、中型触电者
- C、重型触电者
- D、假死现象者

75、下列气体中( )是惰性气体，可用来控制和消除燃烧爆炸条件的形成。

- A、空气
- B、一氧化碳
- C、氧气
- D、水蒸汽

76、萃取剂 S 与稀释剂 B 的互溶度愈( )，分层区面积愈( )，可能得到的萃取液的最高浓度  $y_{\max}$  较高。( )

- A、大，大
- B、大，小
- C、小，小
- D、小，大

77、与吸收设备的型式、操作条件等有关的参数是( )。

- A、传质单元数
- B、传质单元高度
- C、理论板数
- D、塔板高度

78、用孔板测量某气体流量，若实际工作压力小于设计值，这时仪表的指示值将( )。

- A、大于实际值
- B、小于实际值
- C、可能大于也可能小于实际值
- D、和实际值相等

79、结晶过程中，较低的过饱和度，可以( )晶体。

- A、得到少量，体积较大的
- B、得到大量，体积细小的
- C、得到大量，体积较大的

80、厂房的外墙长度尺寸标注 3600，其长度应该是( )。

- A、3600 米
- B、600 厘米
- C、3600 毫米
- D、36 米

二.多选题（40 道，每道 0.5 分）

1、碱洗塔碱洗段包括( )。

- A、强碱段
- B、中强碱段
- C、弱碱段
- D、水洗段

2、分子筛用甲烷或氮气再生其原因正确的是( )。

- A、氮气和甲烷的分子直径比水小
- B、高温的非极性分子，不易被分子筛吸附
- C、可降低水汽在分子筛固体表面上的分压
- D、氮气和甲烷的分子直径比水大

3、关于裂解气压缩的目的，下列叙述正确的有( )。

- A、提高分离的深冷分离操作温度
- B、节约低温能量和低温材料
- C、除去裂解气中的水分和重烃
- D、减少干燥脱水和精馏分离的负担

4、用于( )方面的列入强制检定目录的工作计量器具，实行强制检定。

- A、贸易结算
- B、安全防护
- C、一般测量
- D、指示

5、化工设备装配图中，螺栓连接可简化画图，其中所用的符号可以是( )。

- A、细实线+
- B、细实线×
- C、粗实线+
- D、粗实线×

6、加氢裂化装置的核心设备是反应器，其主要特征是( )。

- A、设计和制造要求高
- B、占地面积大
- C、操作条件苛刻

- D、停车检修时防止堆焊层开裂的要求高
- 7、影响高温氢腐蚀的主要因素是( )。
- A、温度、压力
- B、合金元素和杂质元素
- C、热处理和应力
- D、降压速度
- 8、按照触电事故的构成方式，触电事故可分为( )。
- A、单相触电
- B、电击
- C、两相触电
- D、电伤
- 9、绝缘安全用具分为( )。
- A、绝缘台
- B、绝缘垫
- C、基本绝缘安全用具
- D、辅助绝缘安全用具
- 10、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
- 11、晶体的特点是( )。
- A、具有一定的几何外形
- B、具有各向异性
- C、具有一定的熔点
- D、具有一定沸点
- 12、以下物质从从 70℃降低到 50℃，不析出结晶的是( )。
- A、饱和 KBr 溶液
- B、饱和  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液 "
- C、饱和  $\text{KNO}_3$  溶液 "
- D、饱和 KCl 溶液
- 13、在蒸发过程中，溶液的( )增大。
- A、温度
- B、浓度
- C、压力
- D、沸点
- 14、蒸发操作中消耗的热量主要用于( )。
- A、补偿热损失
- B、加热原料液
- C、析出溶质
- D、气化溶剂
- 15、作业场所使用化学品系指可能使工人接触化学品的任何作业活动，包括( )。
- A、化学品的生产、贮存、运输等
- B、化学品废料的处置或处理

C、因作业活动导致的化学品排放

D、化学品设备和容器的保养、维修和清洁

16、常用危险化学品按其危险特性分为几大类，其中包括以下( )类。

A、爆炸品

B、压缩气体和液化气体

C、易燃液体和易燃固体

D、有毒品和腐蚀品

17、防毒面具在下列( )的情况下应考虑使用。

A、从事有毒作业

B、一时无法采取防毒技术措施、

C、事故抢救

D、领导要求

18、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

19、下列物质与水或酸接触会产生可燃气体，同时放出高热的是( )。

A、碳化钙(电石) 、

B、碳酸钙

C、锌

D、硝化棉

20、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

21、根据《危险化学品安全管理条例》危险化学品道路运输企业、水路运输企业中( )应当经通部门考核合格取得从业资格

A、驾驶人员、船员

B、装卸管理人员

C、押运人员

D、申报人员

22、从总体上而言，精细化学品可分为( )

A、精细有机化学品

B、精细微生物精品

C、精细无机化学品

D、精细生物精品

23、下列材料既含有硅元素又含有氧元素的是( )

A、水泥

B、晶体硅

C、沙子

D、普通陶瓷

24、热泵流程适宜应用于( )。

A、塔顶与塔釜温差大的系统

B、塔顶与塔釜温差小的系统

C、塔的压降较大的系统

D、塔的压降较小的系统

25、裂解气多段压缩的优点包括( )。

A、可节省压缩功

B、可降低压缩比

C、可降低排气温度

D、可简化工艺流程

26、灭火的基本方法有( )

A、冷却法

B、隔离法

C、窒息法

D、抑制法

27、气动薄膜调节阀工作不稳定，产生振荡，是因为( )

A、调节器输出信号不稳定

B、管道或基座剧烈震动

C、阀杆摩擦力大，容易产生迟滞性振荡

D、执行机构刚度不够，会在全行程中产生振荡；弹簧预紧量不够，会在第行程中发生震荡

28、加入增塑剂后，可使塑料的( )降低。

A、熔融温度

B、成型加工温度

C、熔体黏度

D、结晶度

29、下列关于 PC 耐化学品性说法正确的是( )

A、室温下耐无机和有机酸溶液

B、室温下耐食盐和饱和的溴化钾溶液

C、耐脂肪烃、环烷烃及大多数醇类溶液

D、不耐稀氢氧化钠溶液

30、碱液的输送能采用下列哪种材料的管道( )

A、碳钢管

B、铸铁管

C、镍管

D、铝管

31、下列过程有化学变化发生的是( )

A、冰雪的融化

B、鞭炮的燃放

C、米酒的酿制

D、香气的扩散

32、下列叙述正确的是( )

A、单质铁及铁盐在许多场合可用作催化剂

B、铁对氢氧化钠较为稳定，小型化工厂可用铁锅熔碱

- C、根据  $\text{Fe}^{3+}$  和  $\text{SCN}^-$  以不同比例结合显现颜色不同，可用目视比色法测定  $\text{Fe}^{3+}$  含量
- D、实际上锰钢的主要成分是锰
- 33、关于开车前应向操作人员进行技术培训和技术交流的内容，下列说法正确的是（ ）
- A、改动的工艺流程
- B、压力容器的取证情况
- C、改变工艺标志
- D、新投入使用的设备
- 34、乙烯装置的火炬系统一般由（ ）组成
- A、火炬排放系统
- B、气、液分离系统
- C、火炬头系统
- D、火炬气回收系统
- 35、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
- 36、关于均相反应的描述正确的是（ ）
- A、参与反应各物质均处于同一个相内进行的化学反应称为均相反应
- B、均相反应动力学研究各种因素如温度、催化剂、反应物组成和压力等对反应速率、反应产物分布的影响
- C、均相反应动力学确定表达温度、催化剂等影响因素与反应速率之间定量关系的速率方程
- D、均相反应中压力是无关因素
- 37、多级混合流模型和轴向分散模型是两种预测非理想流动对反应转化率影响的数学模型，关于这两种模型，下列观点正确的是（ ）
- A、轴向分散模型适用于返混程度较小的情况
- B、对于返混较小的流动，两种模型预测的结果是十分相近的
- C、两种模型可用同一套示踪实验数据
- D、两者不能共用同一套示踪实验数据
- 38、能使内扩散的影响加大的有（ ）
- A、增加催化剂颗粒的粒径
- B、增强催化剂的活性
- C、升高反应温度
- D、提高反应的主体相浓度  $C_b$
- 39、在 EDTA 配合滴定中，下列有关酸效应的叙述中，错误的是（ ）
- A、酸效应系数越大，配合物的稳定性越大
- B、酸效应系数越小，配合物的稳定性越大
- C、pH 值越大，酸效应系数越大
- D、酸效应系数越大，配合滴定曲线的 PM 突跃范围越大
- 40、用盐酸滴定氢氧化钠溶液时，下列操作影响测定结果的是（ ）
- A、酸式滴定管洗净后直接注入盐酸
- B、锥形瓶用蒸馏水洗净后未经干燥
- C、锥形瓶洗净后再用碱液润洗
- D、滴定至终点时，滴定管尖嘴部位有气泡

三. 判断题(40 道。每道 1 分)

- 1、触犯了法律就一定违反了职业道德规范。( )
- 2、从业人员必须在职业活动中遵守该职业所形成的职业道德规范。( )
- 3、第二产业职业道德要求是：各行各业从业人员应具有专业化协作意识和现代化标准意识。( )
- 4、化工生产人员的爱岗敬业体现在忠于职守、遵章守纪，精心操作、按质按量按时完成生产任务。( )
- 5、NaOH 俗称烧碱、火碱，而纯碱指的是  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。( )
- 6、NO 是一种红棕色、有特殊臭味的气体。( )
- 7、常温下能用铝制容器盛浓硝酸是因为常温下浓硝酸根本不与铝反应。( )
- 8、城市生活污水的任意排放；农业生产中农药、化肥使用不当；工业生产中“三废”的任意排放，是引起水污染的主要因素。( )
- 9、当用 NaOH 标定盐酸浓度时可用碱式滴定管。( )
- 10、当在一定条件下，化学反应达到平衡时，平衡混合物中各组分浓度保持不变。( )
- 11、对于零级反应，增加反应物的浓度可提高化学反应速率。( )
- 12、任何化学反应的反应级数都与其计量系数有关。( )
- 13、若一个化学反应是一级反应，则该反应的速率与反应物浓度的一次方成正比。( )
- 14、通常用来衡量一个国家石油化工发展水平的标志是石油产量。( )
- 15、含碳、氢的化合物往往都是有机化合物，而尿素的分子式为  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ ，所以尿素生产是有机化工。( )
- 16、研究一个催化体系时，应先从动力学考虑反应速率，再从热力学考虑反应能进行到什么程度。( )
- 17、温度增加有利于活化能大的反应进行。( )
- 18、一个典型的化工生产过程由原料的预处理、化学反应、产物分离三部分构成。( )
- 19、SI 国际单位制中，通用气体常数 R 的单位是  $\text{kgf}\cdot\text{m} / \text{kmol}\cdot\text{K}$ 。( )
- 20、化工分析与检验工作主要是对原料中间产物和产品进行定量分析。( )
- 21、精密度高的分析结果，准确度不一定高，但准确度高的分析结果，一定需要精密度高。( )
- 22、带控制点工艺流程图一般包括图形、标注、图例和标题栏。( )
- 23、测量数据中出现的一切非零数字都是有效数字。( )
- 24、在非零数字中间的零是有效数字。( )
- 25、催化剂的中毒可分为可逆中毒和不可逆中毒。( )
- 26、当流体处于雷诺数 Re 为 2000~4000 的范围时，流体的流动形态可能为湍流或层流，要视外界条件的影响而定，这种无固定型态的流动型态称为过渡流，可见过渡流是不定常流动。( )
- 27、对于同一根直管，不管是垂直或水平安装，所测得能量损失相同。( )
- 28、对于间壁两侧流体稳定变温传热来说，载热体的消耗量逆流时大于并流时的用量。( )
- 29、分离过程可以分为机械分离和传质分离过程两大类。( )
- 30、压缩机铭牌上标注的生产能力，通常是指标准状态下的排气量。( )
- 31、物料在干燥过程中，若临界含水量值越大便会越早的转入降速干燥阶段，使在相同的干燥任务下所需的干燥时间越短。( )
- 32、采用图解法与逐板法求理论塔板数的基本原理完全相同。( )
- 33、传质设备中的浮阀塔板和泡罩塔板均属于错流塔板。( )
- 34、饱和度是产生结晶过程的根本推动力。( )

- 35、根据双膜理论，吸收过程的主要阻力集中在两流体的双膜内。（ ）
- 36、根据相平衡理论，低温高压有利于吸收，因此吸收压力越高越好。（ ）
- 37、溶剂蒸汽在蒸发设备内的长时间停留会对蒸发速率产生影响。（ ）
- 38、萃取剂 S 与溶液中原溶剂 B 可以不互溶，也可以部分互溶，但不能完全互溶。（ ）
- 39、某工厂发生氯气泄漏事故，无关人员紧急撤离，应向上风处转移。（ ）
- 40、管生产必须同时管安全”是安全生产的基本原则之一。（ ）