密云区 2018-2019 学年度第一学期期末检测

化学试卷答案

第一部分选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	C	A	C	A	C	A	B	D	C	B	C	B

第二部分 非选择题

13.

13-A 补齐物质与其用途的连线

干燥剂　医疗急救　调味品

13-B 补齐元素信息和元素类别的连线

金属元素　非金属元素　稀有气体元素

14.（1）瘦肉 （2）过滤 （3）B

15.（1）过氧化氢（2）Cl_2，$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$ （3）氢氧化钠有腐蚀性；（4）$2H_2O_2 \xrightarrow{MnO2} 2H_2O+O_2\uparrow$

16.（1）紫甘蓝（2）红色

17.（1）3:8(8:3)（2）C（3）B

18.（1）C （2）$3CO+Fe_2O_3 \xrightarrow{高温} 2Fe + 3CO_2$； 112t

19.（1）饱和溶液 ； 配制过程规范，条理清晰，1 分；能从量的角度描述，运用溶解度指导溶液的配制 2 分

20.（1）$2H_2+O_2 \xrightarrow{点燃} 2H_2O$（2）①三 ② 16/（16+144） X 100%

21.（1）仍有效 ； $Fe+H_2SO_4==H_2\uparrow+FeSO_4$（2）二氧化碳

22.（1）可燃性（2）-4 （3）$CH_4+2O_2 \xrightarrow{点燃} 2H_2O+CO_2$（4）合理即可（5）能应用文中信息合理即可

23.（1）$NO_{2;}$ 化合反应（2）H_2O

24.（1）增大反应物接触面积，加快反应速率（2）$NaAlO_2$、NaOH（3）Ca（OH）$_2+Na_2CO_3$ ═$CaCO_3\downarrow+2NaOH$（4）NaOH

25.（1）铁架台（2）D；燃着的（3）$2KMn0_4 \xrightarrow{加热} K_2MnO_4+MnO_2 + O_2\uparrow$

26.（1）紫色小花变红了 ； $CO_2+H_2O == H_2CO_3$（2）ABC（3）CD（2 分，有错误选项不给分）

27.（1）20g（2）加速溶解 ； 偏小 （3）abd

28.（1）$Fe+CuSO_4== FeSO_4+Cu$；Fe 比 Cu 活动性强 （2）只有试管③中有气泡冒出，其他均无明显现象（3）不能

29.（1）溶液由红色褪为无色；此现象可证明氢氧化钠被消耗掉了

（2）$NaOH+HCl=NaCl+H_2O$（3）NaCl,HCl（有错误选项不给分）

30.（1）不显（2）有气泡冒出 ； $2NaOH+CO_2 ==Na_2CO_3+H_2O$（3）生成白色沉淀

（4）溶液中有碳酸钠也显碱性

（5）除去溶液中的碳酸钠避免干扰

北京中考在线 微信号：BJ_zkao
北京中考在线 微信号：BJ_zkao
北京中考在线 微信号：BJ_zkao
北京中考
微信扫一扫，快速关注