

太原北辰双语学校 2019-2020 学年九年级第一次月考

【答案】

1-5 BCDBC 6-10 ADACB 11-15 BDACC 16-20 CADDA

21. (1)N (2)2Ca²⁺ (3)3Mg²⁺ (4)氧化钡中钡元素的化合价为+2 价



23. (1)分子在不断运动(2)不同分子的化学性质不同(3)分子间有间隔, 压强越大, 分子间间隔越小

24. (1)发出明亮的蓝紫色火焰, 放出热量, 生成有刺激性气味的气体



(3)剧烈燃烧, 火星四射, 放出热量, 生成黑色固体 $\text{Fe} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

(4)吸收二氧化硫防止污染空气, 防止溅落的高温熔化物炸裂瓶底

25. 汞原子 二氧化碳分子 氯离子和钠离子

26. (1)3(2)失去(3)A(4)非金属 (5)47.87

27. CD A B

28. (1)混合物(2)化合(3)密度小, 化学性质稳定(4)物理变化

29. (1)明矾 过滤 滤纸破损(2)活性炭 物理(3)软水 可溶性钙镁化合物

30. (1)①GC②底部 距离试管口 1/3 处 1/2③胶头滴管

(2)①铁架台 集气瓶 ② $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{O}_2 + \text{MnO}_2$ 分解反应③导管伸入过多, 没有用

外焰加热④将导管放入水槽中, 用手紧握试管外壁, 若导管口有气泡冒出, 则气密性良好

⑤防止水倒流, 引起试管炸裂

⑥向上排空气法 用一根带火星的木条放在集气瓶口, 若木条复燃, 则证明为氧气

⑦试管外壁有水珠, 没有预热

31.(1)氢气 2:1 (2)水分子分解为氢原子和氧原子,氢原子结合为氢气分子,氧原子结合为氧气



新东方
XDF.CN
太原新东方

新东方
XDF.CN
太原新东方