

汝阳县 2019——2020 学年第一学期期末教学质量检测

九年级化学参考答案

一、选择题(每题 1 分共 14 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
答案	C	C	A	B	B	C	D	A	D	C	C	B	A	D

二、填空题(每小空 1 分,共 16 分)

15. (1)3K (2)He (3)H₃PO₄

16. (1)+3 (2)OH⁻ H₂O₂

17. (1)2H₂O $\xrightarrow{\text{通电}}$ 2H₂ + O₂ ↑

(2) 2KClO₃ $\xrightarrow[\text{加热}]{\text{MnO}_2}$ 2KCl + 3O₂ ↑

(3)Ca(OH)₂ + CO₂ = CaCO₃ ↓ + H₂O

18. (1)过滤 (2)肥皂水

19. O₂ Al₂O₃

20. (1)CO₂ (2)CO₂ + 4H₂ $\xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}}$ CH₄ + 2H₂O

(3)金刚石和石墨里碳原子的排列方式不同

三、简答题(10 分)

21. (1)红磷燃烧产生大量的白烟,生成五氧化二磷 ;方程式为 4P+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2P₂O₅

(2)过氧化钙与水反应生成氢氧化钙和氧气;

方程式为 2CaO₂ + 2H₂O = 2Ca(OH)₂ + O₂ ↑

(3)铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁和铜;方程式为 Fe+CuSO₄ = FeSO₄ + Cu.

22. (1)氯酸钾受热分解生成氯化钾和氧气。根据质量守恒定律,反应物氯酸钾的质量应当等于生成物氯化钾和氧气的质量总和,由于氧气逸出,所以剩余固体的质量比原氯酸钾的质量小。

(2)根据质量守恒定律可知生成物四氧化三铁的质量等于参加反应的铁丝的质量加上参加反应的氧气的质量,所以生成物的质量比细铁丝的质量大;

23. (1)H₂O Cl₂ + H₂O = HCl + HClO

24. (1)2Mg + O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2MgO (2)Mg + CO₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ MgO + CO

(3)3Mg + N₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ Mg₃N₂

四、综合应用题(10 分)

25. (1)A 2KMnO₄ $\xrightarrow{\text{加热}}$ K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂ ↑

(2)便于向锥形瓶中添加液体药品 a 仪器的末端浸没在液面以下

(3)CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂ ↑ 可以随时控制反应发生或停止

(4)A F (5)80%