**2022学年初三化学第一学期期终测验**

（满分100分，考试时间90分钟）

**班级： 姓名： 学号：**

**答题卷**（2023.01）

相对原子质量：H-1 C-12 O-16 Cl-35.5 K-39 Ca-40 Mn-55

1. **选择题（共40分）**

（1-28题，每题只有1个答案符合题意。每题1分，共28分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| D | C | B | D | A | A | D | B | C | D |
| 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| C | B | B | A | B | B | A | A | C | C |
| 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |  |  |
| D | B | B | C | D | B | B | B |  |  |

（29-34题，每小题有一个或二个选项符合题意。错选、多选不给分。有二个答案的，只选一个且正确，给1分。每小题2分，共8分）

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 |
| CD | CD | B | A | AD | C |

**二、简答题（共60分）**

35．(1) 天然气 (2) 2:6 (3) 44g/mol (4) (5) 1

(6)C5H12 (7) 溶剂种类 (8) 碳 (9) 分子结构不同

(10) 每个分子中碳原子个数越多，烷烃沸点越高（或每个分子中碳原子个数越多，烷烃相对密度越大） (11) 二氧化碳和水（或写化学式）

36．(12)杀菌消毒 (13) 吸附 (14) 防止高温固体溅落瓶底致使集气瓶炸裂

(15) 火星四射，生成黑色固体 (16) 2H2O 通电 2H2↑+ O2↑

(17) 氢、氧元素 (18) 氢气 (19) 带火星木条尖口处复燃 (20) 探究可燃物燃烧条件

(21) 4P + 5O2 点燃 2P2O5 (22) T ≤ 80℃

37．(23) 受温度影响较小 (24) 易溶 (25) 40:100 (26) 20℃< T < 30℃ (27) 搅拌，加速溶解

(28) 蒸发 (29) 混合物 (30) 降温结晶 (31) 过滤 (32) 饱和 (33) 94%

38．(34) 分液漏斗 (35) 集气瓶 (36) 2H2O2 MnO2  2H2O + O2↑

(37) C (38) F (39) 随开随用，随关随停 (40) CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + H2O + CO2↑

(41) d (42) 9.6 (43) 0.3

（44）设生成氯化钾物质的量为X

QQ截图20151124143245

2 3

X 0.3mol

答：生成氯化钾0.2mol

1. (45) CaO + H2O = Ca(OH)2 (46) 化合反应 (47) 变红 (48) 无气泡

(49) 样品中若含有氢氧化钙溶于水，溶液呈碱性，酚酞呈红色

(50) U型管中液面左低右高 (51) 2.8< m < 3.7 (52) 密封

40．(53) 白色固体变蓝 (54) Ca(OH)2 + CO2 = CaCO3↓+ H2O

(55) C中澄清石灰水不浑浊，F中澄清石灰水变浑浊

(56) D前无吸收水的装置，无法确定D中是否有水生成，无法确定水煤气中是否有氢气

(57) 未进行尾气处理 (58) Ⅲ