**九年级第一学期阶段性监测（化学）参考答案**

一、选择题(每小题3分，共42分)

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

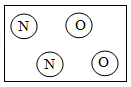
二、填空题（本题共4 小题，共26分）

15.（1）3Mg2+ （2）CO32- （3）NaCl （4）CO2 （5）Ca(OH)2

16.（1）量筒 （2）小于 分子间有间隔 （3） CaCO3 （4）20g 80g

（5）验纯 （6）

17.（1）2 b （2）a=2+b

18. （1） 

(2)在放电的条件下氮分子分解成氮原子，氧分子分解成氧原子

三、简答题（8分）

19**．**（1）Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu；

（2）金属表面刷油漆（答案合理均可）。

20**．**（1）2HCl + Fe = FeCl2 + H2**↑**

（2）烧瓶中铁同时和氧气、水发生反应，瓶内气体减少，压强变小，烧杯中的水倒吸，导管内液面上升。滴加稀盐酸后，铁和盐酸反应生成氢气，使瓶内压强增大，所以导管内液面下降。（答出上升、下降的原因各给2分）

四．实验题（14分）

（1）长颈漏斗 集气瓶

(2)AE 2KMnO4 K2MnO4+MnO2+O2↑

(3)CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑

将点燃的小木条放在C口，小木条熄灭。

(4) I III

五．计算题（10分）

．(1) 13g(2)37.1%(3)80g