河南省2018届九年级第四次大联考
化学试卷参考答案

1. D　2. A　3. A　4. C　5. A　6. D　7. C　8. B　9. C　10. A　11. B　12. A
13. B　14. C
15. (1)Ag　(2)S^{2-}
16. 元素　常温下，碳单质的化学性质稳定
17. 吸附　隔绝氧气
18. 是　污染少等　$CH_4+2O_2 \xlongequal{点燃} CO_2+2H_2O$
19. Fe_2O_3　灭火等　$CO+CuO \xlongequal{\triangle} Cu+CO_2$
20. (1)$FeCl_3$
(2)7∶1
(3)$2Mg+TiCl_4 \xlongequal{高温} Ti+2MgCl_2$
(4)物理
21. (1)长时间充电会导致电褥子过热，温度达到其着火点引起燃烧，但是卧室内氧气不充足，所以冒黑烟，当打开门窗时，空气流通，空气中氧气含量增加，所以迅速燃烧(1分)
(2)为了防止触电，在灭火前应先切断电源，然后再用水浇灭(1分)
22. (1)不能；因为在金属活动性顺序表中，排在氢前面的金属能与酸反应生成氢气，而银排在氢的后面不能反应(1分)
(2)能；$Zn+CuSO_4 \xlongequal{} Cu+ZnSO_4$(1分)
23. (1)长颈漏斗(1分)
(2)可控制反应的进行与停止(1分)
(3)$CaCO_3+2HCl \xlongequal{} CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$(1分)
24. (1)杀菌消毒(1分)
(2)防止金属腐蚀、回收利用废旧金属、合理有效地开采矿物以及寻找金属代用品等任写两点即可(1分)
(3)燃烧时要有足够的空气或燃料与空气有足够大的接触面积(1分)
25. (1)①B(1分)　$Fe+CuSO_4 \xlongequal{} Cu+FeSO_4$(1分)
②致密的氧化物薄膜(1分)　在水龙头表面涂刷油漆等(1分)
(2)铝表面生成气泡的速率比锌快(1分)　$2Al+6HCl \xlongequal{} 2AlCl_3+3H_2\uparrow$(1分)
铝和硫酸锌溶液等(1分)
(3)解：设生铁样品中铁的质量是x
$Fe+H_2SO_4 \xlongequal{} FeSO_4+H_2\uparrow$(1分)
56　　2
x　　7.0 g
$\frac{56}{2}=\frac{x}{7.0\ g}$
$x=196\ g$(1分)
$\frac{196\ g}{200\ g}\times 100\%=98\%$(1分)
答：生铁样品中铁的质量分数是98%。

更多中考复习资料查阅 http://ay.xdf.cn