成都实验外国语学校 初三 年级上半期考试答案详解

解题老师：黄耀

一、选择题

[答案]
1~5 B D D D B　6~10 DADDC　11~15 ADACC
16~20 B D B C A　21~22 B B

[解析] 3. CO_2 不是导致酸雨的气体，而是温室气体。SO_2 与 NO_2 才是导致酸雨的气体。D 答案可以通过排除法选出，因为氮肥中含氮元素，而 N_2 也含氮元素，由质量守恒可得答案。

13. 紧紧抓住原子中等量关系：质子数 = 核电荷数 = 核外电子数 = 原子序数。

15. 要搞清反应过程量的关系。反应前真实参与反应的是 2个 A分子 ○○，一个 B分子 ●●，生成的 C分子个数为 2个 ○●○，有一个 A分子是没有发生变化的，它属于化学变化中的剩余的反应物。

二、填空题

23. (1) Ag^+；(2) NH_4NO_3；(3) $Ca(OH)_2$；(4) Fe_2O_3；(5) FeO，四氧化二氮；

(6) 碳酸钠 Na_2CO_3；硫化钾 K_2S；2个铁离子 $2Fe^{3+}$；
氧化镁中镁元素化合价 $\overset{+2}{Mg}O$

[解析] (1) 银为 +1价，因此银通常易失去1个电子带1个单位正电荷为 Ag^+；

(4) 注意 Fe 元素有变价 +2，+3价，+2价为亚铁，+3价为铁，切记！

(6) 硫化钾中硫在右边为负价（正价前，负价后），根据原子结构示意图 (+16) 2,8,6 可知 S 易得2个电子，带2个单位负电荷，常显 −2价。

$\overset{+1}{K}\underset{2}{\times}\overset{-2}{S}$. $\Rightarrow K_2S$
（十字交叉）

成都实验外国语学校 初三 年级上半期考试答案详解

解题老师：黄耀

24. ① $Cl_2 + H_2O \rightarrow HCl + HClO$ ；分解.

② Cl_2 、O_2（填化学式）→ 千万看题呀!!!

③ 0价 ； +1价。

[解析] ③ $\overset{+1}{H}\overset{+1}{Cl}\overset{-2}{O}$ ，由 H 为 +1，O 为 -2，可得 Cl 为 +1 价.

25. (1) 13 ； Al_2O_3

(2) 16 ，6 ，Na_2S ；(3) $a-3$

[解析] (1) 地壳中最多金属为 Al，人体或细胞中最多的是 O，那 $\overset{+3}{Al}{}_2\overset{-2}{O}_3 \Downarrow Al_2O_3$.

(2) 一定要看清写的是离子还是原子。

核外电子排布相同.

(3) 设有 ${}_aA^{2+}$ 与 ${}_bB^-$ 两粒子（a、b 表示对应原子质子数），则 $a-2=b+1$。

26. (1) 钾、汞 ；(2) $P + O_2 \xrightarrow{点燃} P_2O_5$ ；$KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} KCl + O_2\uparrow$.

(3) ①

27. (1) 过滤 ，蒸馏 。(2) 氯离子和钙离子（或填 Ca^{2+} 与 Cl^-）；肥皂水；煮沸

(3) $H_2O \xrightarrow{通电} H_2\uparrow + O_2\uparrow$ ；(4) ABD .

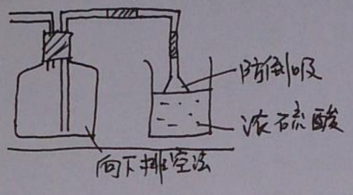
28. (1) 长颈漏斗 ；(2) $KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$

(3) abcd ；(4) 可使反应随时发生和停止 ；量筒 ；将集气瓶装满水，气体从 b 口进，a 口接量筒，用排水法集气，并通过读取量筒内排出水的体积来测收集气体体积。

成都实验外国语学校 初三 年级上半期考试答案详解

解题老师：黄耀

(5) A，E，



，试管内液面上升

三、计算题

29. 解：设该氧化物化学式为 S_xO_y.

由题可知 $(32x):(16y)=2:3$

$$\frac{x}{y}=\frac{1}{3}$$

∴ 氧化物化学式为 SO_3.

30. 解：(1) $Mr(C_6H_8O_6)=12\times6+8\times1+16\times6=176$

(2) 各元素质量比 $C:H:O=(12\times6):(8\times1):(16\times6)$

$=72:8:96=9:1:12$

(3) 36kg水中氧元素质量 $=36kg\times\frac{16}{18}=32kg$.

维C中氧元素质量分数 $=\frac{16\times6}{176}\times100\%=54.55\%$

含32kg氧元素维C质量 $=32kg\div54.55\%=\underbrace{58.7}_{\text{精确到0.1}}(kg)$.