

## 2022—2023 学年九年级素质检测（一）

### 化学参考答案

一、选择题（每题一分，共 14分）

1-5 CACCC      6-10 BDBBD      11-14 ADCC

二、填空题（每空一分，共 16分）

15、(1)Al 或铝      (2)N<sub>2</sub>或氮气      (3)H<sub>2</sub>O或水分子

(4)化学变化中，分子可分原子不可分

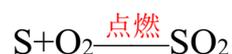
16、(1)11.4      (2)大于

17、(1)A 烧杯内溶液变红，B 烧杯内溶液无变化      (2)分子在不断运动

18、(1)AC      (2)DE      (3)AC

19、(1) $\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} \text{KCl} + \text{O}_2 \uparrow$

(2)水      吸收产生的有害气体，防止污染空气



(3)  $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

三、简答题(每空一分，共 10分)

20、(1)玻璃棒      (2)滤纸破损或液面高于滤纸边缘(合理即可)

(3)肥皂水      蒸馏

21、(1) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{P}_2\text{O}_5$

(2)红磷不足或装置漏气

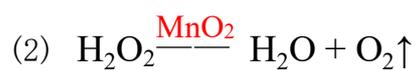
22、(1)正      氧气      (2)  $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 + \text{O}_2$

(3)  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{H}_2\text{O}$

三、综合应用题(每空一分，共 10分)



分解反应      防止加热过程中试管内的粉末状物质进入导气管



(3) 氧气不易溶于水

装置漏气(或收集气体前集气瓶内没有装满水或一产生气体就收集等合理即可)



防止高温熔融物溅落炸裂瓶底

(5) A E