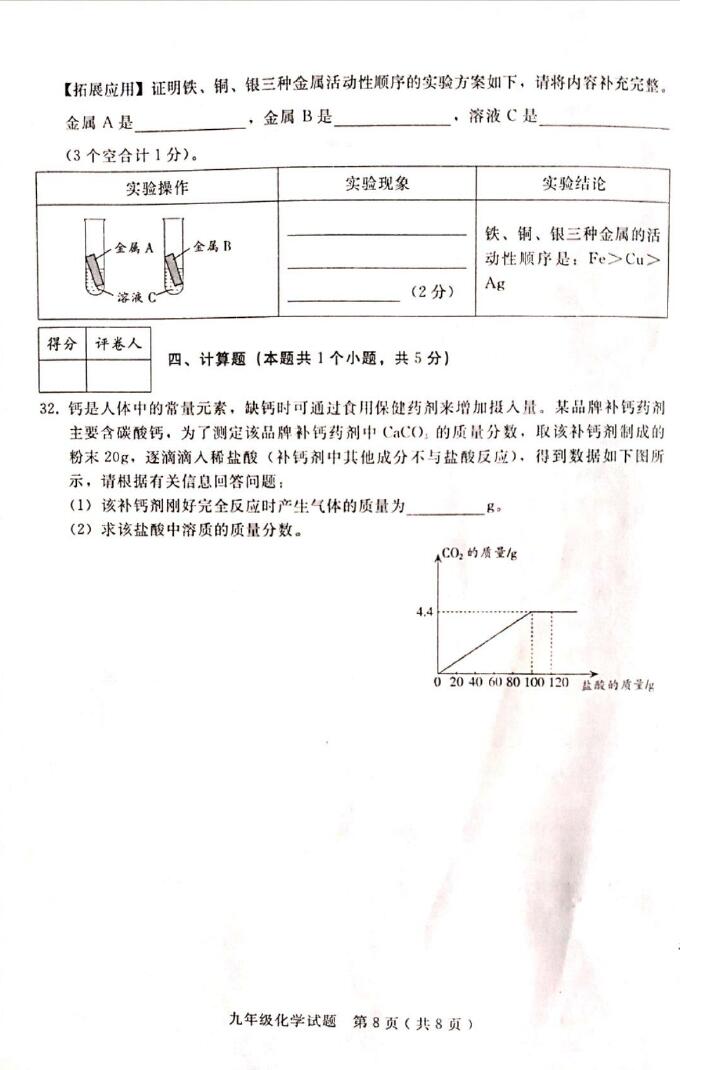
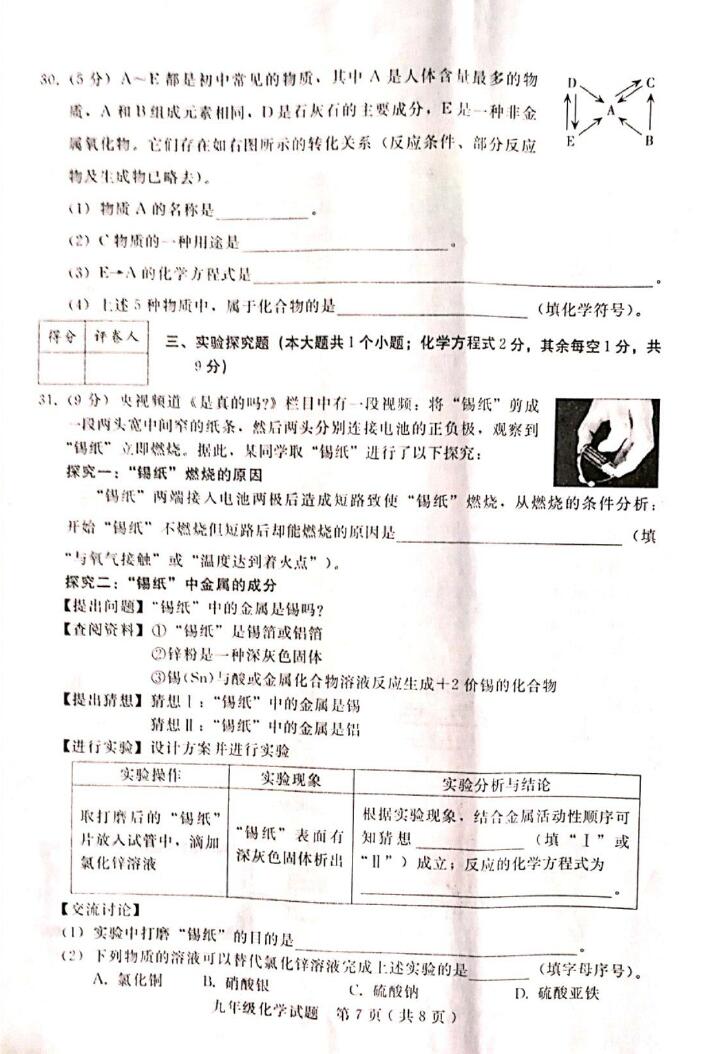
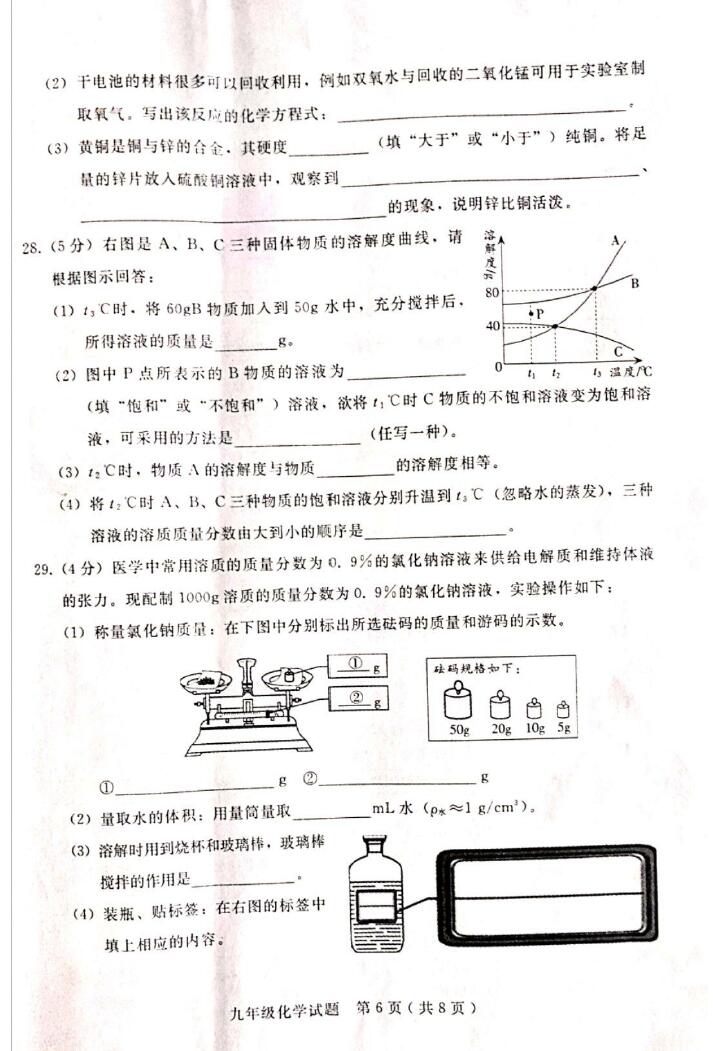
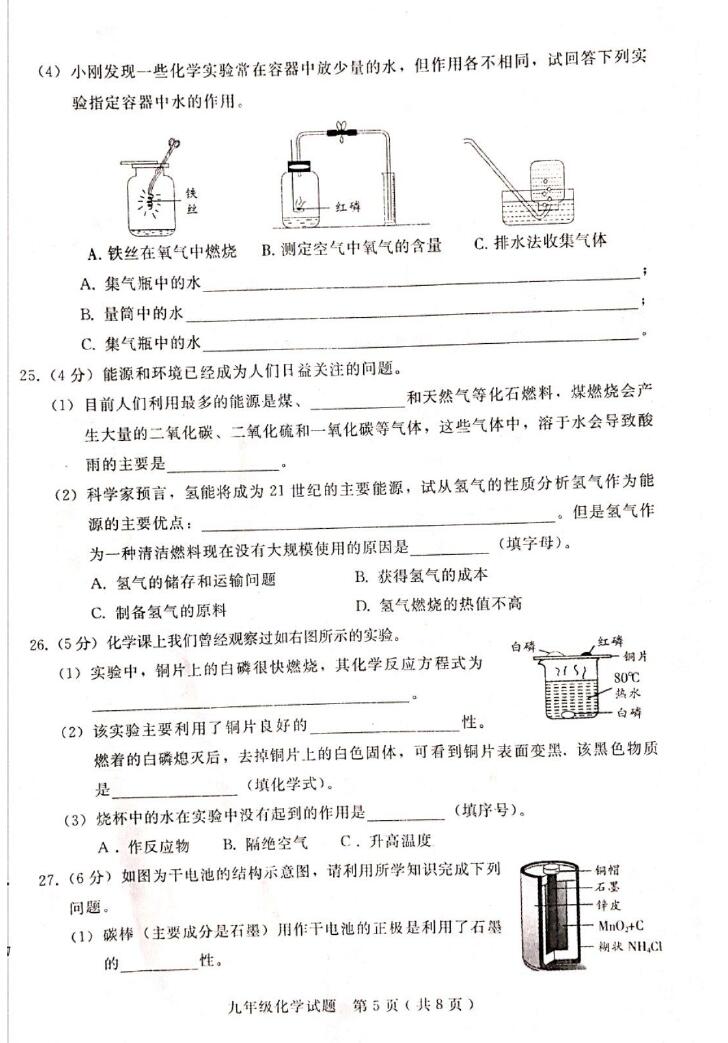
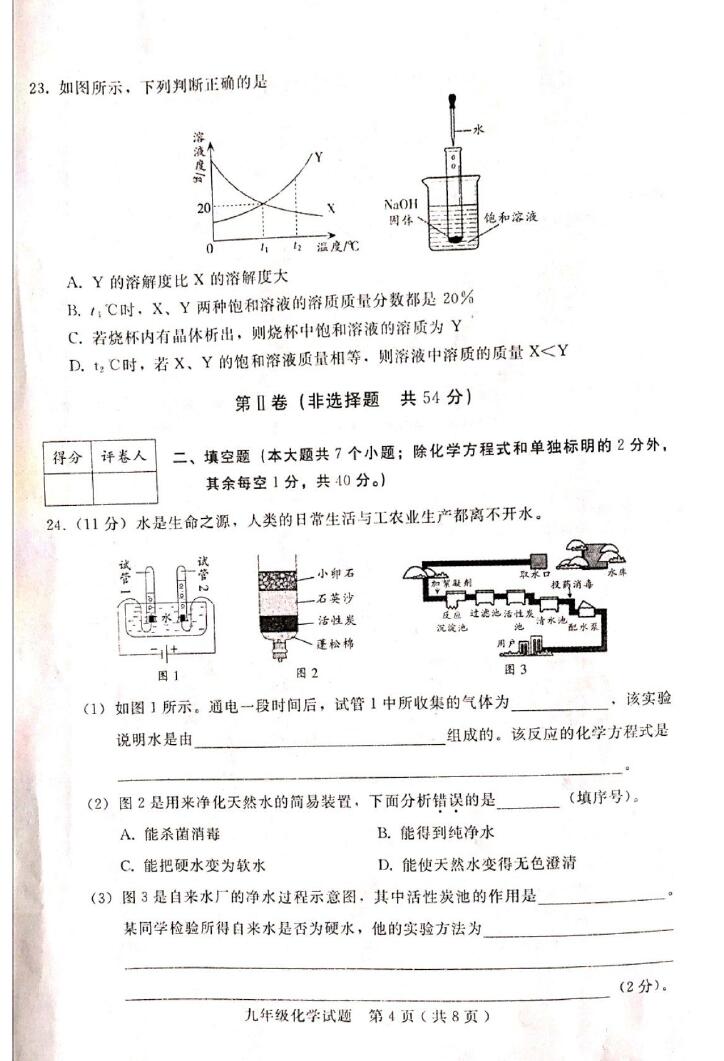
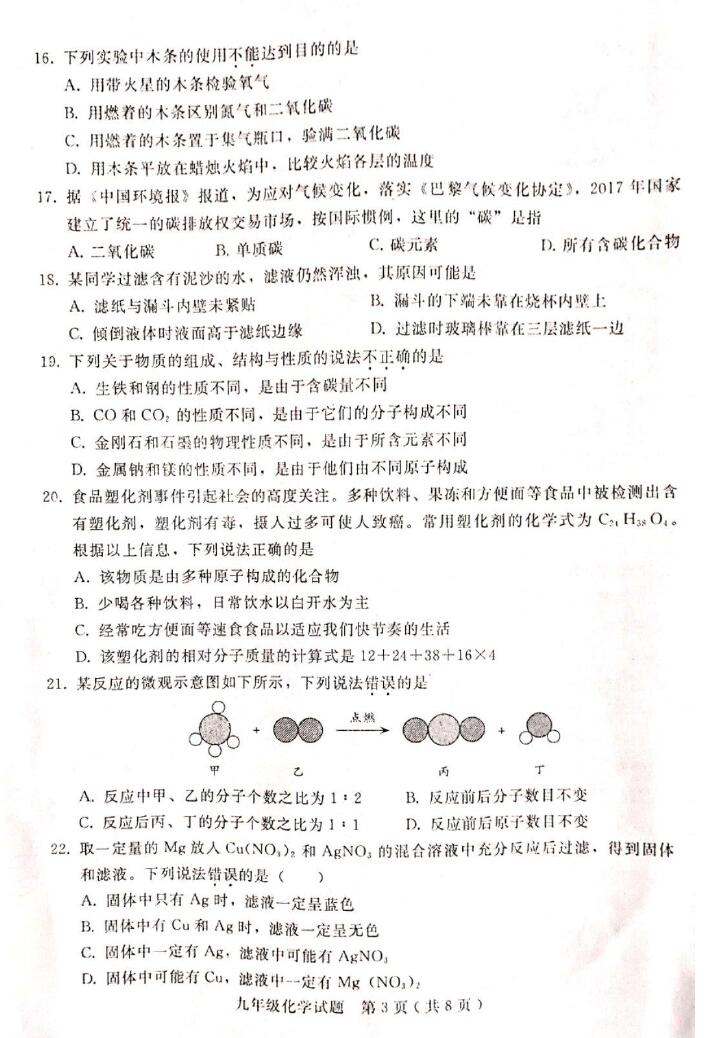
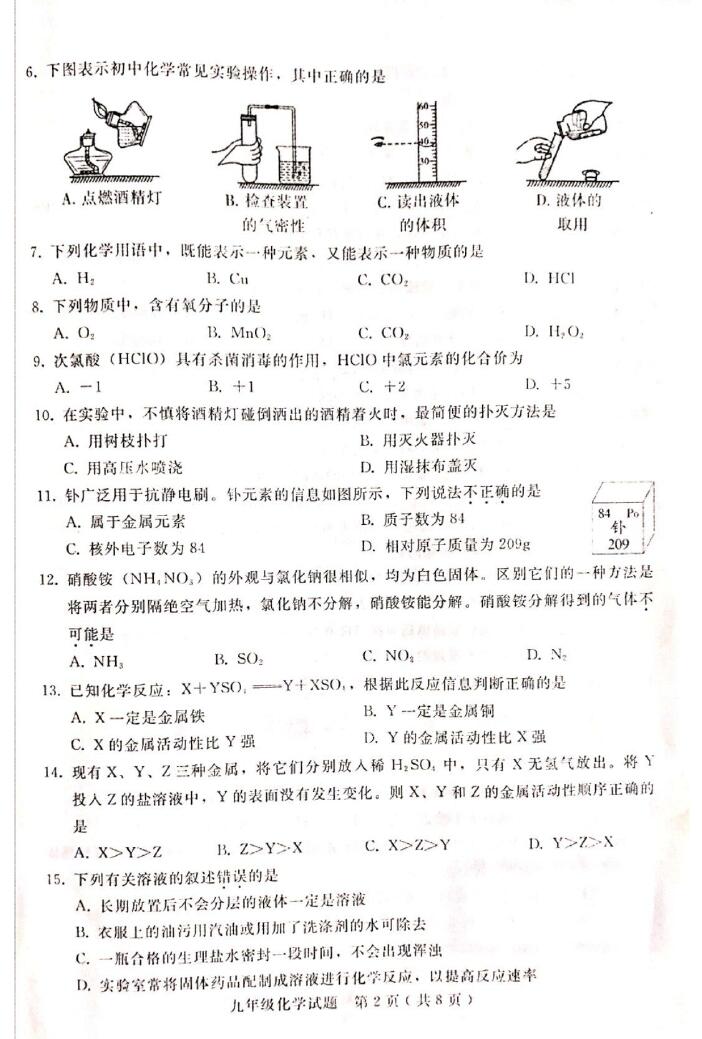
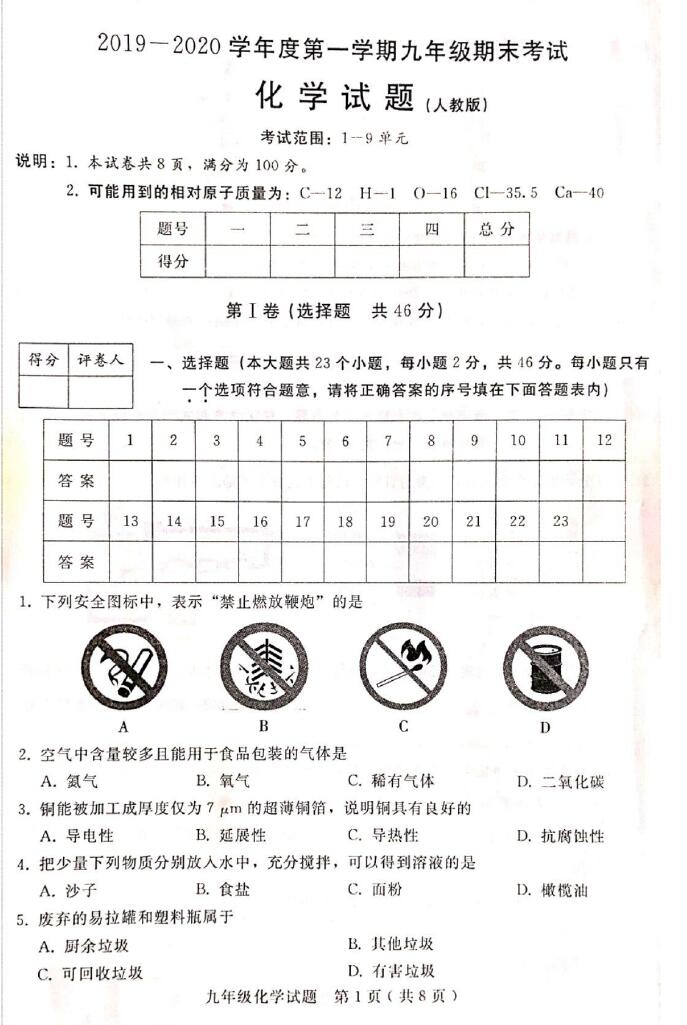
**2019-2020学年第一学期期末考试**

**九年级化学试题参考答案（人教版）**

**一、选择题（本大题共23个小题；每小题2分，共46分。在每小题给出的四个选项中，只有一个选项符合题意）**

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

**二、填空题**（本大题共7个小题；除化学方程式和单独标明的2分外，其余每空1分，共40分。）

24. （1） H2 ，氢元素和氧元素 　2H2O 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2H2↑+O2↑ （2）A、B、C。

（3）吸附作用　 取该水样少量放入试管中，滴加适量肥皂水，振荡，若产生较多浮渣，则原水样为硬水；反之，则不是硬水。

（4）A集气瓶中的水是为了防止产生的高温物质溅落瓶底，炸裂集气瓶。  
　　B量筒中的水是为了测定集气瓶中红磷燃烧所消耗的氧气体积。  
　C集气瓶中的水是为了排尽集气瓶中的空气，同时在收集气体过程中观察所收集的气体量。  
25. （1）石油 SO2  （2）燃烧生成物是水，对环境无污染。 AB（少一个选项不给分）

26. （1）4P + 5O2 www.dearedu.com 2P2O5； （2）导热；CuO； （3）A

**27.** （1）导电（2）2H2O23386706919783294979 2H2O+O2↑

（3）大于；锌片的表面生成了红色的物质 溶液由蓝色逐渐变为无色

**28.** （1）90 （2）不饱和；升高温度（或“增加溶质”。答案合理即可） （3）C

（4）B、A、C（或“B>A>C”）

**29.** （1）① 5 ② 4.0 （2）991（3）加速溶解速度（4）

**30.** （1）水　　　（2）富氧炼钢（答案合理即可）

（3）CO2 + Ca(OH)2 = CaCO3↓+ H2O （4） H2O2、CO2、H2O、CaCO3

**三、实验探究题**（本大题共1个小题；化学方程式2分，其余每空1分，共9分）

31. 探究一： 温度达到着火点

探究二：

【进行实验】 Ⅱ 2Al+3ZnCl2＝3Zn + 2AlCl3

【交流讨论】（1）除去表面的氧化物 （2）D

【拓展应用】金属A：Fe 金属B：Ag 溶液C：CuSO4溶液（答案合理即可）

现象：铁片表面有红色固体析出，银片表面无明显变化

四**、计算题**（本题共1个小题，共5分）

32. 解：（1）4.4………………………………1分

（2）设：100g稀盐酸中溶质的质量为*x*

CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑……………1分

73 44

*x*  4.4g

= ………………………………1分

x==7.3g………………………………1分

则该盐酸中溶质的质量分数为×100%=7.3%………………………………1分

答：该盐酸中溶质的质量分数为7.3%。