2022年化学中考冲刺满分黑马卷（A）（深圳专用）

（本卷共16小题，满分50分，考试用时40分钟）

注意事项：

1．答卷前，考生务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡上。

2．回答第Ⅰ卷时，选出每小题答案后，用2B铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案标号。写在本试卷上无效。

3．回答第Ⅱ卷时，将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。

4．考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

5．考试范围：中考全部内容。

相对原子质量：**H-1　O-16　C-12　N-14　Na-23　Ba-137　S-32**

第Ⅰ卷（选择题，共20分）

一、单项选题Ⅰ（本大题共8个小题，每小题1.5分，共12分，每小题均有四个选项，其中只有一项符合题目要求）

1．下列相关防控“新冠”疫情的措施中发生了化学变化的是（　　）

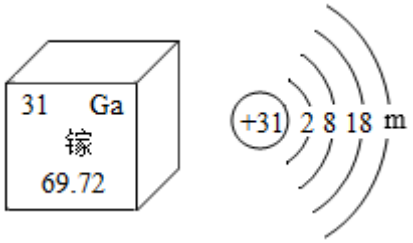
A．水银温度计测量体温　　B．配制75%的医用酒精

C．喷洒含氯消毒液杀菌　　D．裁剪喷绒布制作口罩

2．下列有关事实中，用“微粒观”解释错误的是（　　）

选项	事实	解释
A	金刚石硬度大，石墨质地软	碳原子的排列方式不同
B	氧气助燃，甲烷可燃	不同种分子的化学性质不同
C	水烧开后易把壶盖冲起	水分子体积变大
D	夏天湿衣服晾干快	温度升高，分子运动速率加快

3．“芯片”是电子产品的核心部件，氮化镓是制造芯片的材料之一，如图是镓元素（Ga）在元素周期表中的相关信息及原子结构示意图。下列说法正确的是（　　）



A．镓属于金属元素，m=1　　B．镓原子的中子数为 31

C．镓的相对原子质量为 69.72g　　D．镓化学性质比较活泼，易形成阳离子 Ga^{3+}

4．下列物质在空气或氧气中燃烧时，对现象的描述不正确的是（　　）

A．蜡烛在空气中燃烧生成二氧化碳和水

B．硫在氧气中燃烧，产生蓝紫色火焰，生成一种具有刺激性气味的气体

C．红磷在空气中燃烧，产生大量白烟

D．铁丝在氧气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体

5．下列说法正确的是（　　）

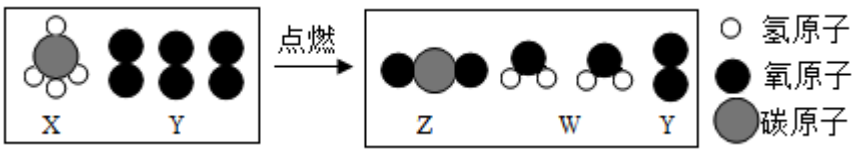
A．过氧化氢（H_2O_2）和二氧化碳（CO_2）中，都含有 1 个氧分子

B．NH_4NO_3 中 N 元素的化合价依次是-4、+6 价

C．电解水实验得出水分子中 H、O 元素的个数比为 2：1

D．消毒剂过氧乙酸（CH_3COOOH）中，氢元素的质量分数最小

6．下图为某反应的微观示意图，下列说法正确的是（　　）



A．参加反应的 X 和 Y 的分子个数比为 1:3　　B．反应前后分子数目发生了改变

C．点燃 X 前，要先检验其纯度，以防止爆炸　　D．该反应生成一种氧化物

7．已知 20℃时 $CuSO_4$ 的溶解度为 32g。20℃时，取一定质量某 $CuSO_4$ 溶液于烧杯中，按下图进行实验(整个过程中忽略溶剂损失)，下列说法不正确的是（　　）

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：https://d.book118.com/036145134044010140