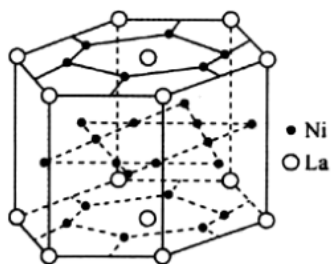


第三章 章末测试（基础）

满分 100 分，考试用时 75 分钟

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的

1.（2022 春·新疆乌鲁木齐·高二乌鲁木齐市第四中学校考期末）镧系合金是稀土系储氢合金的典型代表，由荷兰飞利浦实验室首先研制出来，它的最大优点是容易活化.其晶胞结构如图所示：



则它的化学式为

- A. LaNi_2 B. La_2Ni_3 C. La_2Ni_5 D. LaNi_5

2.（2022·全国·高二专题练习）下列有关共价化合物的说法：

- ①具有较低的熔、沸点；
- ②不是电解质；
- ③固态时是分子晶体
- ④都由分子构成；
- ⑤固态时不导电，其中一定正确的是

- A. ①③④ B. ②⑤ C. ①②③④⑤ D. ⑤

3.（2021·高二课时练习）下列各组物质的沸点按由低到高的顺序排列的是

- A. NH_3 、 CH_4 、 NaCl 、 Na B. H_2O 、 H_2S 、 MgSO_4 、 SO_2
- C. CH_4 、 H_2O 、 NaCl 、 SiO_2 D. Li 、 Na 、 K 、 Rb 、 Cs

4.（2022 春·高二单元测试）下列晶体性质的比较正确的是

- A. 熔点：金刚石 $>$ 晶体硅 $>$ 晶体锗 $>$ 硫
- B. 熔点： $\text{SiI}_4 < \text{SiBr}_4 < \text{SiCl}_4 < \text{SiF}_4$
- C. 沸点： $\text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{O} > \text{HF} > \text{NH}_3$
- D. 硬度：金刚石 $>$ 白磷 $>$ 冰 $>$ 水晶

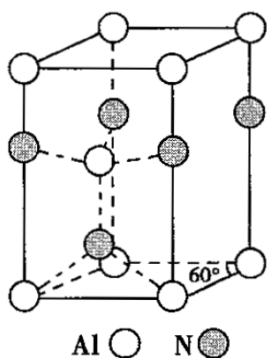
5. (2021·高二单元测试) 下列说法中正确的是

- A. 共价化合物形成的晶体一定属于共价晶体
- B. 金属晶体中一定不含有阴离子
- C. 离子晶体中一定不含有共价键
- D. 分子晶体中, 共价键键能越大, 该晶体的熔沸点越高

6. (2022 春·重庆万州·高二校考期中) 具有下列原子序数的各组元素, 能组成化学式为 AB_2 型化合物, 并且该化合物在固态时为共价晶体的是

- A. 6 和 8
- B. 20 和 17
- C. 14 和 6
- D. 14 和 8

7. (2021·高二课时练习) Al_2O_3 在一定条件下可转化为硬度大、熔点高的氮化铝晶体, 其晶胞结构如图所示。下列说法正确的是



- A. 氮化铝属于离子晶体
- B. 氮化铝可用于制造切割金属的刀具
- C. 1 个氮化铝晶胞中含有 9 个 Al 原子
- D. 氮化铝晶胞中 Al 原子和 N 原子数目之比为 2: 3

8. (2022 春·高二单元测试) 干冰和二氧化硅晶体同属第 IVA 族元素的最高价氧化物, 它们的熔、沸点差别很大的原因是

- A. 干冰为分子晶体, 二氧化硅为原子晶体
- B. $C=O$ 键键能比 $Si-O$ 键键能小
- C. 二氧化硅的相对分子质量大于二氧化碳的相对分子质量
- D. 干冰易升华, 二氧化硅不能

9. (2022 春·高二单元测试) 等离子体在工业、农业、环保、军事、宇航、能源、天体等方面有着非常重要的应用价值。下列与等离子体无关的是

- A. 等离子体显示器
- B. 日光灯和霓虹灯

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/248065035036006060>