

参考答案

1. A
2. D
3. C
4. D
5. A
6. A
7. C
8. D
9. B
10. C
11. A
12. A
13. A
14. A
15. A
16. C
17. C
18. D

19. (1) 平面三角形;

(2) 三角锥形;

(3) V 形;

(4) 正四面体形。

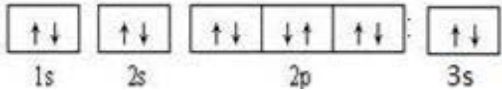
20. (1) sp^1 ;

(2) sp^3, sp^2 ;

(3) sp^2 ;

(4) sp^2 。

21. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ $O=C=O$ N O N 原子最外层的 p 能级电子处于半充满状态, 比较稳定 三角锥形 sp^3 杂化 2 H_2O SiH_4

22.  $1s$ $2s$ $2p$ $3s$ $Al < Mg < S < N$ $MgCl_2$ 为离子晶体而

$AlCl_3$ 为分子晶体 sp^2 V 形 Cu_3N