

2017~2018学年天津高一下学期期末化学试卷八校联考(答案)

一、选择题

1. D

2. A

3. D

4. B

5. A

6. B

7. A

8. C

9. D

10. C

11. B

12. D

13. A

14. A

15. D

16. A

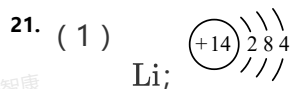
17. C

18. B

19. C

20. C

二、非选择题



(2) $\text{Na}^+ [\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:H}]^-$; 共价键、离子键

(3) H_2O

(4) $>$; Cl ; $<$; $\text{Cl}_2 + \text{S}^{2-} = 2\text{Cl}^- + \text{S} \downarrow$

(5) 锗、锡、铅随着原子序数的增多, 原子半径逐渐增大, 失电子能力逐渐增强, 金属性逐渐增强

22. (1) ① 浓度

② FeCl_3 溶液是过氧化氢分解的催化剂, 加快反应速率

③

⑤		无	10°C 或 30°C
⑥	10 mL 5% H_2O_2 溶液		

(2) ① $0.05 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$

② 加快; 不变; 加快

23. (1) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$; 加成反应

(2) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

(3) ③④

(4) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{HOCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(5) ②