

高二化学（理科）参考答案

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

23. (16 分) (1) 反应速率 加快，平衡 向右 移动。
 (2) 反应速率 不变，平衡 不 移动。
 (3) 反应速率 减慢，平衡 不 移动。
 (4) 反应速率 不变，平衡 不 移动。

24. (10 分) (1) $>$ (2) 10^{n-14}
 (3) ①不能 理由:若 $a=4$ 则 $b=13$ 与 $V_a < V_b$ 不符② $7 < b < 11$

25. (7 分) (1) $<$ $<$
 (2) D、E A、D、E
 (3) $>$ $<$ (4) C

26. (8 分) (1) B (2) 锌的表面积难于相同
 (3) $\text{pH}=1$ 的 HA 溶液难于配制
 (4) 酸式滴定管(或量筒), 100mL 容量瓶
 (5) 等于, 大于
 (6) ①配制 NaA、NaCl 溶液, 测其 pH 分别大于 7、等于 7, 证明 HCl 为强酸、HA 为弱酸。②分别配制 0.1mol/L 的 HA 溶液、HCl 溶液各 100mL; 加入等浓度等体积的 Na_2CO_3 或 NaHCO_3 或 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液或大理石 (CaCO_3) 粉末, 观察现象并作判断。③分别配制 $\text{pH}=1$ 的两种酸溶液各 100mL; 升温或加某碱再测 pH 并作判断。(其它合理答案也得分)

27. (8 分) (1) 正反应 $4.0 < X < 8.0$ (2) 不相等

因为这两种情况是在两个不同温度下达到化学平衡的, 平衡状态不同, 所以物质的量也不同

注: ①凡是答成“相等”的, 无论理由是否正确, 此小题均为 0 分.

②对于理由, 需答出“不同温度下”或“温度不同”等含义, 否则此空为 0 分