

2018~2019 学年度第二学期高一期中检测

化学参考答案

一、选择题：每小题 3 分，共 48 分

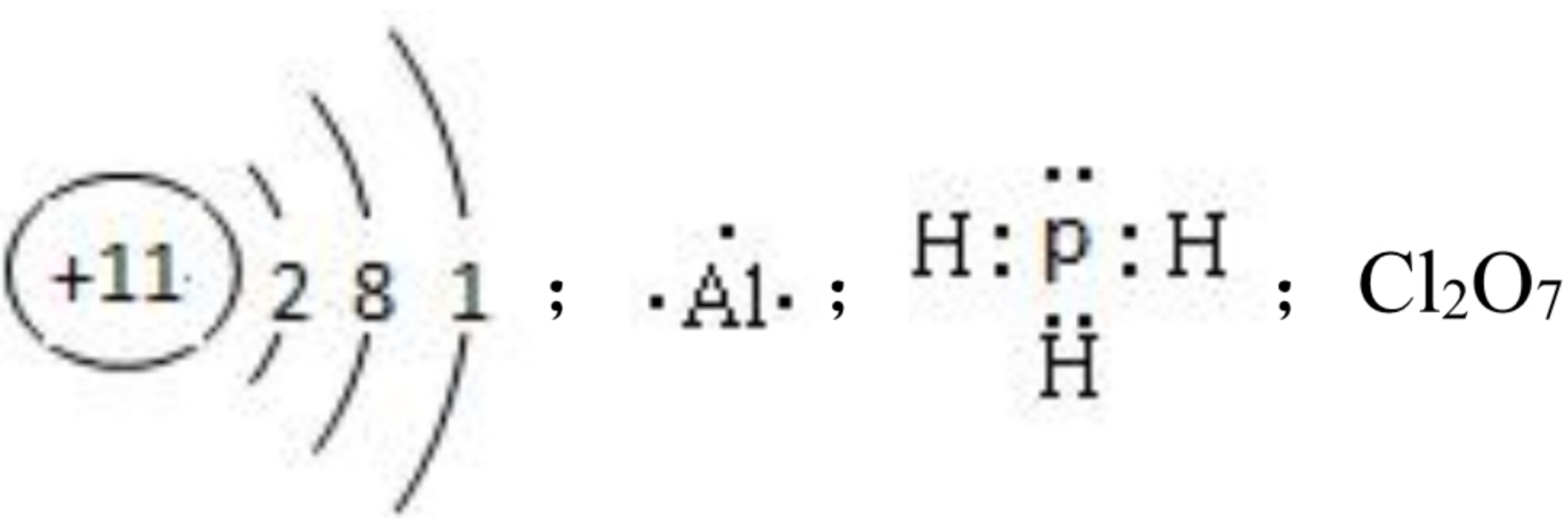
题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	A	B	D	A	C	B	A	D
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	A	D	B	D	B	C	B	B

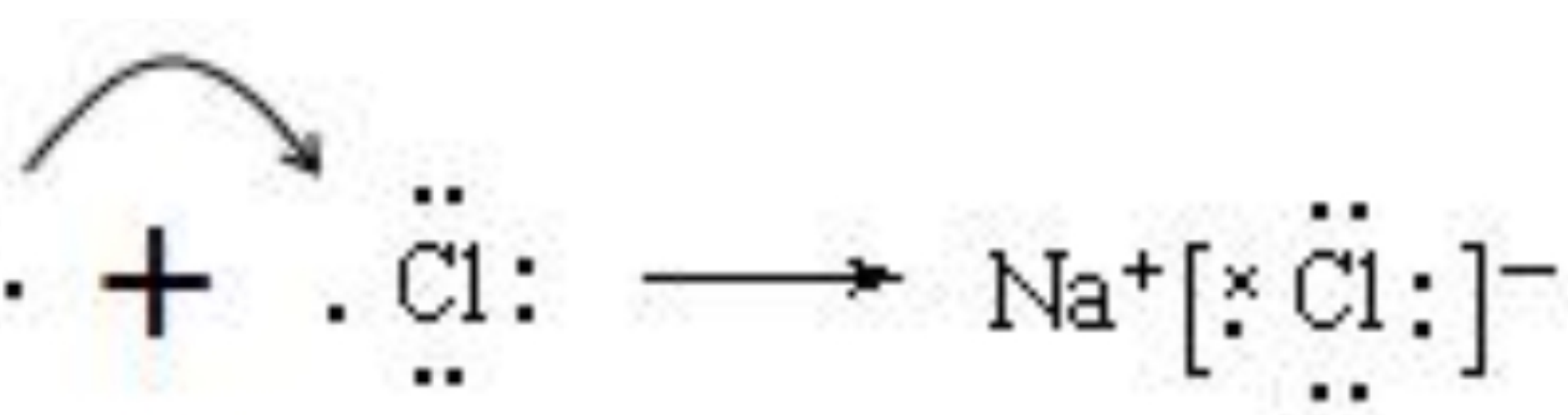
二、非选择题（52 分）

17. （1）②反应物表面积； ③催化剂； ④反应物浓度。

（2）① $X(g)+Y(g)\rightleftharpoons 2Z(g)$ ； ②0.079； ③29； ④等于。

18. （1+Y

19. （1）

（2）

（3） $NaOH+Al(OH)_3=NaAlO_2+2H_2O$

（4） $H_3PO_4>H_2SiO_3$

$\rightleftharpoons 2Z$ （2） $0.05\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$ （3）①0.9 ②吸热

20. 1. 1、（1） $2H^++2e^-=H_2\uparrow$ ；（2）能 $Cu\ Cu-2e^-=Cu^{2+}$ ； b； b； $CH_4+2H_2O-8e^-=CO_2+8H^+$

2. 4-5min；因为此时段 $c(H^+)$ 减小； A、C； B； 置换出 Cu，形成 Cu-Zn 原电池，使反应更快

3. （1）锥形瓶；防止倒吸；（2）变蓝； NaOH；（3）有白色沉淀生成；饱和 $NaHCO_3$

21. （1） $x=2$ （2） $0.05\text{mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$ （3） $0.6\text{mol}/\text{L}$ 2.4mol