Complete the following reactions. Circle the most favored products.

1.
$$HO$$
 + NH_3 $[-H_2O]$

$$2.$$
 $^{\mathrm{NH_2}}$ + HCl \longrightarrow

4.
$$_{\rm HN}^{\rm O}$$
 + HCI + H $_{\rm 2}$ O \longrightarrow

5.
NH_2
 + $_2O$ \longleftrightarrow

$$6.$$
 + NaOH \longrightarrow

7.
$$+$$
 OH OH OH OH OH

9.
$$+$$
 NaOH \rightarrow

10. + 2
$$H_2O + HCI \rightarrow$$

$$^{12.}$$
 $^{\rm N}$ + ${\rm H_2O}$ + NaOH \longrightarrow

15.
$$\uparrow \downarrow 0$$
 + NH₃ $\underline{[H_2O]}$

16.
$$+ H_2O + NaOH \rightarrow$$

17.
$$\begin{array}{c|c} & & H_2/Ni \\ & & \Delta \end{array}$$

19.
$$\downarrow 0$$
 + NH₃ $\underline{[H_2O]}$

20.
$$\downarrow$$
 NH + CI \rightarrow

21.
$$\bigcirc$$
 + HCI + H₂O \longrightarrow

$$22.$$
 \uparrow $\mathring{\text{ona}}$ + HCI \longrightarrow

$$23.$$
 —NH $_2$ + HCI \longrightarrow

$$24. \quad \begin{array}{c} \downarrow \\ N \end{array} \quad + \ _{\text{CI}} \quad \longrightarrow \quad$$

$$25.$$
 $\stackrel{\mathring{\text{NaO}}}{\longleftarrow}$ + HCl \longrightarrow

Question 1:
$$HO_{O}$$
 + NH_{3} $\underbrace{(H_{3}O)}_{H_{2}}$ + $H_{2}O$ $\underbrace{H_{2}N_{O}}_{H_{1}}$ + $\underbrace{H_{2$

Question 12:
$$N + H_2O + NaOH \rightarrow NaOH$$

Question 23:
$$\longrightarrow$$
 HCI \longrightarrow $\stackrel{\text{H}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}{\overset{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{\text{-}}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset{-}}{\overset{-}}}{\overset{-}}}{\overset{-}}{\overset$

Question 24:
$$+$$
 $-$ Cl \rightarrow N