Substitution and Eliminations Practice Problems

1. $\xrightarrow[\text{HOCH}_2\text{CH}_3]{\text{NaOCH}_2\text{CH}_3}$

2. $\xrightarrow[\text{acetone}]{\text{NaI}}$

3. $\xrightarrow{\text{HOCH}_2\text{CH}_3}$

4. $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$

5. $(\text{CH}_3)_3\text{N:}$ + $\longrightarrow$

6. + $\overset{\oplus}{\text{Na}}\ \overset{\ominus}{:}\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ $\longrightarrow$

7. + HOCH_3 $\longrightarrow$

8. + HOCH_3 $\longrightarrow$

9. $\xrightarrow[\text{HOCH}_3]{\overset{\oplus}{\text{Na}}\ \overset{\ominus}{\text{N}_3}}$

10. $\overset{\oplus}{\text{Na}}$ + $\text{H}_3\text{C}-\text{O}-\overset{\overset{\text{O}}{\|}}{\underset{\underset{\text{O}}{\|}}{\text{S}}}-\text{CH}_3$ $\longrightarrow$

$\left(\ \text{H}_3\text{C}-\text{OTs}\ \right)$

11.   + Na$^{\oplus}$ $^{\ominus}$CN $\longrightarrow$

12. $\xrightarrow[\text{(CH}_3)_3\text{COH}]{\text{(CH}_3)_3\text{CO}^{\ominus}\text{ K}^{\oplus}}$