Which one of the following underlined species is acting as an acid? 24.

 $\underline{\mathsf{CH}_3}\underline{\mathsf{CH}_2}\underline{\mathsf{CH}_2}\underline{\mathsf{CH}_2}\underline{\mathsf{NH}_2} \ + \ \mathsf{CH}_3\mathsf{COOH} \ = \ \mathsf{CH}_3\mathsf{CH}_2\mathsf{CH}_2\mathsf{CH}_2\mathsf{NH}_3^{\ +} \ + \ \mathsf{CH}_3\mathsf{COO}^-$ (a)

(b) $HSO_3^- + NH_3$ $\Rightarrow SO_3^{2^-} + NH_4^+$ (c) $NH_4^+ + CH_3COO^ \Rightarrow NH_3^- + CH_3COOH$

(d) $[Fe(H_2O)_6]^{3+} + H_2O = [Fe(OH)(H_2O)_5]^{2+} + H_3O^+$