HCl (zuur) en NaOH (base) dissociëren in water (H2O) als volgt:

$$HCl \rightarrow H^{+}+Cl^{-}$$

$$NaOH \rightarrow Na^{+}+OH^{-}$$

En worden geneutraliseerd door de reactie:

$$H^{+}+OH^{-} \rightarrow H\_{2}O$$

Wanneer $NH\_{4}Cl$ en $KNH\_{2}$ worden opgelost in vloeibare $NH\_{3}$, treedt een analoge reactie op.

Welke van onderstaande beweringen over deze reactie zijn juist?

(i). $NH\_{4}Cl$ reageert als zuur en $KNH\_{2}$als base.

(ii). $NH\_{4}Cl$ reageert als base en $KNH\_{2}$ als zuur.

(iii). De reactie van $NH\_{4}^{+}$ met $NH\_{2}^{-}$ is een neutralisatiereactie.

(iv). De reactie van $K^{+}$ met $Cl^{-}$ is een neutralisatiereactie.

A. (i) en (iii)

B. (ii) en (iii)

C. (i) en (iv)

D. (ii) en (iv)

**Answer: A**