



## § 8.3 Zwakke basen

Alle **zuurrestionen** van de **zwakke zuren** (zie sheet 2 onder punt 3)

Bijvoorbeeld:  $F^-$  is het zuurrestion van het zwakke zuur HF, waterstoffluoride (zie BINAS tabel 49).

Om een **zwakke base** in **oplossing** te krijgen, moet je dus een oplosbaar **zout** van zo'n zuur eerst oplossen.

Bijvoorbeeld:  $NaF(s) \rightarrow Na^+(aq) + F^-(aq)$  en vervolgens treedt reageert de base  $F^-$  met  $H_2O$ , volgens:



Er zijn ook moleculaire zwakke basen zoals  $NH_3(aq)$  (zie sheet 2 onder punt 3), maar ook bijvoorbeeld  $CH_3-NH_2$ . Hierin is een H-atoom vervangen door een  $CH_3$ -groep. De reactie met  $H_2O$  is vergelijkbaar met die van  $NH_3$

