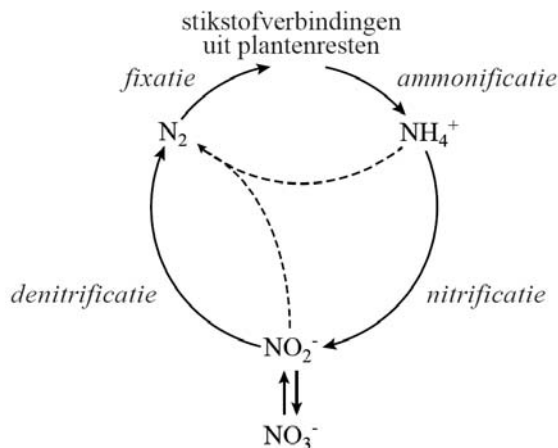


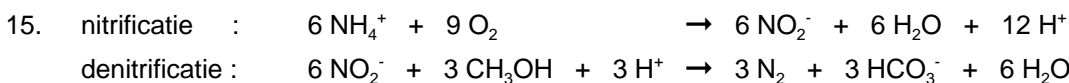
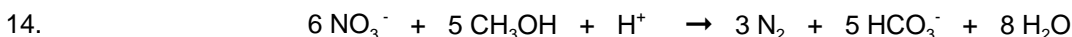
Anammox

11 en 12



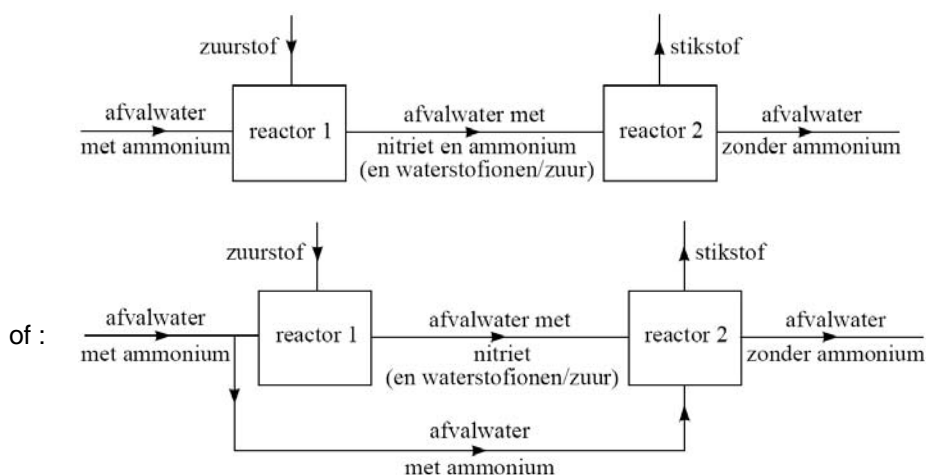
13. Er komen geen moleculen met massa 28 u voor, omdat van de 2 N -atomen er steeds één van het NH_4^+ afkomstig is en dat is een ^{15}N . Het andere N -atoom komt van het NO_2^- en zal (meestal) een ^{14}N zijn.

Er komen wél moleculen met massa 30 u voor, omdat in het NO_2^- - ion ook de natuurlijk voorkomende ^{15}N -atomen (0.37 %) voorkomen (zie ook TAB 25).



Bij de nitrificatie wordt per 6 mol NO_2^- 12 mol H^+ gevormd.
 Bij de denitrificatie wordt per 6 mol NO_2^- 3 mol H^+ gebruikt en 3 mol HCO_3^- gevormd.
 De 3 mol HCO_3^- zullen 3 mol H^+ opnemen.
 Netto wordt er dus $(12 - 3 - 3) = 6$ mol H^+ gevormd. De verzuring wordt niet volledig gecorrigeerd.

16.



17. NH_4^+ en NO_2^- reageren in de molverhouding 1 : 1. De helft van het ammonium moet omgezet worden tot nitriet. Dan wordt uiteindelijk alle ammonium omgezet tot stikstof.