

## Pyriet

12. In de chemie wordt onder een buffer meestal een zwak-zuur/base-koppel verstaan dat veranderingen van de pH buffert wanneer aan dit systeem hoeveelheden zuur of base worden toegevoegd.

Dat is bij de omzetting van nitraat door pyriet niet het geval.



14. Een juiste onderzoeksvraag : Zijn er fosfaat-ionen aanwezig in de oplossing?
15. Filtreer de oplossing, en voeg aan het filtraat wat oplossing van een barium- calcium- of magnesium-zout toe. Deze metaalionen zijn nl. matig oplosbaar met sulfide-ionen, maar slecht oplosbaar met fosfaat-ionen. Als er een neerslag ontstaat, was er fosfaat in het filtraat aanwezig.
16. Ja, ook al wordt het nitraat door pyrietlagen “tegengehouden”, dan nog heeft het vrijkomende sulfaat en fosfaat een ongewenste uitwerking op het milieu, en veroorzaken de vrijkomende ionen van zware metalen een verslechtering van de kwaliteit van het drinkwater.