ENV-304 | Traitement et Valorisation des Eaux et Déchets

Cours 13 | Traitement biologique des eaux usées

Date | 21.12.2023

Enseignant | Nicolas Derlon (nicolas.derlon@eawag.ch)

Assistant(e)s | Fanny Mady Martine Bitoun-Buart <u>fanny.bitoun@epfl.ch</u>, Adrian David Müller adrian.muller@epfl.ch

Exercice #1 | Dimensionnement d'une STEP pour la nitrification et bilan pour la dénitrification

Une STEP de 10'000 EH doit être construite pour assurer une bonne nitrification d'une eau usée ayant les caractéristiques suivantes :

- $Q_{85\%} = 3'000 \text{ m}^3/\text{j}$
- $T = 10^{\circ}C$
- $[DBO_5]_E = 150 \text{ gO}_2/\text{m}^3$
- $[NTK]_E = 50 \text{ gN/m}^3 \text{ (en moyenne)}$

et les conditions de traitement suivantes :

- charge maximale en NTK de 435 kgN/j
- élimination de 90% de la DBO₅
- $[MES]_{BA} = 3 \text{ kgMES/m}^3$
- $[NTK]_S = 3 gN/m^3$
- **Q1.** Calculer le volume du bassin de boue activée aérobie (V_{BA}). A noter que le facteur de sureté doit être calculé à partir des données de l'énoncé.
- **Q2.** Vérifier que les conditions sur la charge massique et le temps de séjour hydraulique sont correctes pour obtenir une bonne nitrification.
- **Q3**. En réalisant un bilan sur l'azote (entrée, sortie, assimilé, N-NO₃-, N-NO₂-...), calculer la concentration en N-NO₃- en sortie de la STEP.
- **Q4**. La STEP utilise une étape de post dénitrification. La consommation de carbone organique par les bactéries dénitrifiantes se fait exclusivement par ajout de méthanol avec la réaction d'assimilation suivante :

$$5 \text{ CH}_3\text{OH} + 6 \text{ NO}_3^- \rightarrow 3 \text{ N}_2 + 5 \text{ CO}_2 + 7 \text{ H}_2\text{O} + 6 \text{ HO}^-$$

Calculer la quantité de méthanol nécessaire pour atteindre une dénitrification totale.

Q5. Le coût du méthanol étant de 275 CHF/t. Calculer le coût annuel d'une telle approche.