Etablissement des flux polluants

3. Eléments majeurs, pH et conductivité.

M.MEYBECK, A.PASCO, ARAGU

Laboratoire de Géologie Appliquée , PARIS 6

3. L'établissement des flux d'éléments majeurs pose en général peu de problèmes. Dans la très grande partie de cas étudiés, les concentrations en ions majeurs sont diluées par les débits et leurs flux sont donc moins variables que ceux-ci. Des échantillons bihebdomadaires couplés à une surveillance régulière de la conductivité sont presque toujours suffisants. Pour les stations soumises à des rejets importants et fluctuants (cycles hebdomadaires) un échantillonnage automatique et la confection de prélèvements au volume d'eau sont recommandés.

SOMMAIRE

3. Eléments maieurs. DH et conductivité.

3.1. Position du problème	3.1
3.2. Sources des éléments majeurs dissous et	
typologie des eaux fluviales	3.3
3.2.1. Apports naturels	. 3.3
3.2.2. Typologie des eaux fluviales naturelles	3.4
3.2.3. Apports anthropiques d'ions majeurs.	3.5
3.3. Comportement et variabilité dans le temps	3.7
3.3.1. Relation conductivité-ions majeurs	3.7
3.3.2. Relation concentration-dtbit	.3. 11
3.3.3. Cycles de crues	
3.3.4. Fluctuations journalières et hebdomadaires	
3.4. Fiabilité de la chaîne de surveillance des	
éléments majeurs.	3.20
3.4.1. Choix de la station	3.20
3.4.2. Echantillonnage	3.20
3.4.3. Sondes en continu	3.21
3.4.4. Conservation et analyse	3.21
3.5. Niveaux naturels et évolution à long terme	
des éléments majeurs	3.24
3.5.1 Concentrations de références régionales	3.24
3.5.2. Tendances à long terme.	3.24
3.6. Etablissement des flux d'éléments majeurs	.3.25
3.6.1. Etudes preliminaires	3.25
3.6.2. Relation flux-débit	3.25
3.6.3. Flux avec un nombre restreint d'échantillons	3.26
3.6.4. Flux avec une mesure continue ou journalière de la conductivité	3.2 6
3.6.5. Prélèxements automatiques	.3.26

Bibliographie

Annexe 3.1 à 3.18. Comportement des matières en suspension dans les fleuves français (et étudiés par des chercheurs français).

L.F. et conductivité.

3.1. Position du problème.

Les **Eléments** majeurs sont **généralement définis** comme ceux ayant une concentration **supérieure** au **mg/k** Il s'agit donc de **SiO₂** dissoute, **Ca‡‡**, Mg++. **Na‡**, **K‡**, Cl-, **SO₄=, HCO₃* ettCO₃=**. Ils constituent ainsi **généralement** plus de 95 % de la charge dissoute inorganique des eaux courantes. Lorsque l'analyse chimique est correcte la somme des **cations**, **exprimée** en **eq&** doit être **égale à** la somme des **anions**. Dans les eaux anoxiques, eaux souterraines et eaux lacustres profondes, le fer (Fe++) et le **manganèse** (Mn ‡‡) doivent être **rajoutés** vu leur abondance. Enfin, de plus en plus, les nitrates, NO,=,dont les concentrations atteignent parfois 50 **mg/l** dans les cours d'eau, doivent être **considérés** dans les balances ioniques. Dans les eaux trb acides (pH < 4.5). Al 3‡ doit être Cgalement **rajouté**.

Les Cléments majeurs posent **três** rarement des **problèmes** de **qualité** des eaux en vue de la potabilisation mais quelque fois pour des usages industriels **spécifiques** (textile, **pête** et papiers, etc...) ou agricoles (serres) qui **requièment** des eaux peu **salées**, et peu dures. Les normes actuelles sont les suivantes :

Tableau 3.1 : Normes de **qualité** des eaux, en **mg/l** (Chapman, 1992)

	Potabilisation		<u>Vie aauatiaue</u>	
	OMS	CEE	Canada	URSS
: <u></u> ////				
Na+	200	150	W2	
Cl'	250	25 (1)	250	300
S @4 <u>=</u>	400	25 (1)	500	100
Sels dissous	1000	W	500	w-e

⁽¹⁾ valeur guide

Comme les eaux marines ont des concentrations en **Eléments** majeurs largement au dessus de celles des eaux fluviales. les "flux polluants" de ces **Eléments** ne poseront pas de problèmes au milieu littoral mais seront plutôt un reflet de **l'état** et de **l'évolution** de la qualitt des eaux continentales. Enfin, la silice, **utilisée** par les **diatomées**, peut être **considérée à** la fois comme un **Elément** majeur et un tltment nutritif.