

					Gamme des classes d'aptitude à la biologie					
Paramètres <i>in situ</i>	Nom	Symbole	Unité	Description		Bleu	vert	jaune	orange	rouge
		Température (cours d'eau à salmonidés)	temp.	°C	La température de l'eau varie naturellement au cours de l'année, mais le déboisement des rives ou les rejets industriels contribuent à élever la température de l'eau. La température de l'eau en affecte la qualité, notamment parce que l'eau chaude diminue la concentration en oxygène dissous, au détriment de la vie aquatique.		<20.0	21.5	25.0	28.0
	pH	pH	unité pH	Le pH est une mesure de l'acidité de l'eau. Les eaux naturelles ont un pH voisin de 7, le plus souvent compris entre 6 et 8. Plus le pH est bas, plus la solution est dite acide. Plusieurs espèces de poissons et autres organismes aquatiques ne peuvent supporter une eau trop acide. La pollution atmosphérique et les précipitations acides demeurent la plus importante source d'acidité des plans d'eau.	min.	>6.5	6.0	5.5	4.5	<4.5
					max.	<8.2	9.0	9.5	10.0	>10.0
	Oxygène dissous	O2	mg/L	Les organismes aquatiques ont besoin d'une quantité suffisante d'oxygène dissous dans l'eau pour survivre, ce qui en fait un important critère pour la vie aquatique. Les facteurs pouvant mener à une réduction de l'oxygène dissous sont l'augmentation de la température de l'eau et la décomposition de grandes quantités de matière organique.		>8	6	4	3	<3
	Saturation en oxygène	Saturation	%	Renseigne le niveau d'oxygénation de l'eau.		>90	70	50	30	<30
Paramètres laboratoire	Carbone organique dissous	COD	mg/L	Le carbone organique dissous (COD) permet de suivre l'évolution de la pollution organique des milieux aquatiques. Il provient de la décomposition de débris organiques végétaux et animaux. Il peut également provenir de substances organiques émises par les effluents municipaux et industriels. C'est le COD qui donne une coloration brune ou ambrée à l'eau. Puisque les micro-organismes aquatiques consomment d'importantes quantités d'oxygène pour décomposer les molécules organiques, des concentrations élevées de COD peuvent affecter les réserves d'oxygène des cours d'eau.		<5	7	10	15	>15
	Demande biologique en oxygène	DBO5	mg/L	La DBO mesure la quantité d'oxygène consommée par les microorganismes aérobies lors de la décomposition (par oxydation) des polluants organiques et biodégradables. Une DBO élevée indique donc que les concentrations en oxygène dissous seront réduites, ce qui peut représenter une menace pour certaines espèces de poissons.		<3	6	10	25	>25
	Demande chimique en oxygène	DCO	mg/L	La DCO correspond à la consommation en dioxygène par les oxydants chimiques forts pour oxyder les substances organiques et minérales de l'eau. Elle permet d'évaluer la charge polluante des eaux usées.		<20	30	40	80	>80
	Ammonium	NH4+	mg/L	L'ammonium est toxique pour la vie aquatique. Son niveau de toxicité varie selon le pH et la température de l'eau. Dans les eaux naturelles, l'ammonium provient principalement du lessivage des terres agricoles ainsi que des eaux usées municipales et industrielles.		<0.5	1.5	4.0	8.0	>8.0
	Nitrites	NO2	mg/L	Les nitrates et les nitrites constituent la forme la plus abondante d'azote dans l'eau. Bien que naturellement présents en faibles quantités dans les eaux de surface, des concentrations trop élevées de nitrites-nitrates peuvent être toxiques pour la faune aquatique.		<0.03	0.3	0.5	1.0	>1.0
	Nitrates	NO3	mg/L			>2				
	Orthophosphates	PO4	mg/L	Le phosphore est un élément nutritif essentiel à la croissance des algues et des plantes aquatiques. Lorsque trop abondant dans un milieu aquatique, le phosphore risque d'accélérer le processus d'eutrophisation (i.e. un vieillissement accéléré du cours d'eau occasionné par un excès d'éléments nutritifs et engendrant la prolifération d'algues, l'envasement du littoral et la dégradation des réserves d'oxygène). Les principaux apports en phosphore		<0.1	0.5	1.0	2.0	>2.0
	Phosphore total	Ptot	mg/L	proviennent de l'érosion, des activités agricoles et industrielles, des engrais et des rejets d'eaux usées municipales. Le phosphore total (Ptot) est la somme du phosphore dissous et en suspension.		<0.05	0.2	0.5	1.0	>1.0
	Matière en suspension	MES	mg/L	Particules organiques ou inorganiques présentes dans l'eau et qui contribuent à en réduire la clarté.		<25	50	100	150	>150