

Fiche_descriptive_station03111000

Informations générales de la station

Ce tableau présente les données identitaires de la station ainsi que le nombre de prélèvements en eau effectués par an sur la station (code SANDRE "support"=3) permettant des analyses physico-chimiques, et hydrobiologiques.

Informations générales					Nombre de prelevements par an				
Code station	Nom station	Code Insee	Nom commune	Code masse d'eau	2014	2015	2016	2017	2018
03111000	LA MARNE A TORCY 1	77468	TORCY	HR147	6	6	6	6	6

La légende, et des explications sur la bonne utilisation des données sont disponibles après la présentation des tableaux de données.

Les données quantitatives

. Les paramètres biologiques

Données à venir

. Les paramètres physico-chimiques sous-tendant la biologie

Paramètres		Années				
Intitulé	Code sandre	2014	2015	2016	2017	2018
Bilan de l'oxygène		Bon	Bon	Tres bon	Bon	Bon
Oxygène dissous (mq O2.I-1)	1311	6.900	6.950	8.500	8.100	7.500
Taux de saturation en O2 dissous (%)	1312	77.000	71.700	94.200	87.500	88.100
DBO5 (mq O2.I-1)	1313	1.100	2.500	1.700	1.600	1.100
Carbone organique dissous (mq C.I-1)	1841	2.100	2.400	3.000	4.700	2.900
Température		Tres bon				
Eaux cyprinicoles	1301	20.600	23.000	21.900	23.800	23.100
Nutriments		Médiocre	Médiocre	Médiocre	Médiocre	Médiocre
Orthophosphates PO43- (mg PO43-I-1)	1433	0.360	0.270	0.189	0.280	0.189
Phosphore total (mg P.I-1)	1350	0.130	0.099	0.070	0.160	0.090

Paramètres		Années				
Intitulé	Code sandre	2014	2015	2016	2017	2018
Ammonium NH4+ (mg NH4+-I-1)	1335	0.120	0.150	0.055	0.140	0.120
Nitrites NO2- (mg NO2-I-1)	1339	0.110	0.080	0.060	0.110	0.160
Nitrates NO3- (mg NO3-I-1)	1340	21.800	20.400	22.100	25.400	24.000
Acidification		Bon	Bon	Bon	Bon	Bon
PH minimum	1302	7.630	7.870	8.000	8.000	7.200
PH maximum	1302	8.230	8.330	8.400	8.300	8.300
Salinité		Sans objet				
Conductivité	1303	621.000	659.000	571.000	652.000	597.000
Chlorure	1337	17.600	19.000	16.000	19.000	20.000
Sulfates	1338	29.200	28.400	25.000	29.000	34.000

• Les polluants spécifiques de l'état écologique

Synthèse globale des données

code station	2014	2015	2016	2017	2018
03111000	i.i.	i.i.	i.i.	bon	bon

Données détaillées

Paramètres		Concentration moyenne (µg/l)					
Nom	Code sandre	NQE	2014	2015	2016	2017	2018
Polluants non synthétiques (a)							
Arsenic	1369	0.83	0.621	0.608	0.567	0.655	0.92
Chrome	1389	3.40	0.25	0.675	0.138	0.108	0.089
Cuivre	1392	1.00	0.856	0.832	0.685	0.803	0.408
Zinc	1383	7.80	1.911	2.018	3.603	3.173	1.658
Polluants synthétiques							
2,4-D	1141	2.20	0.01	0.01	0.007	0.012	0.004
2,4-MCPA	1212	0.50	0.014	0.01	0.005	0.018	0.009
Aminotriazole	1105	0.08	d.m.	0.031	d.m.	d.m.	0.018
AMPA	1907	452.00	d.m.	0.55	0.257	0.493	0.353
Biphényle	1584	3.30	0.01	0.01	0.007	0.005	0.005
Boscalid	5526	11.60	0.014	0.01	0.01	0.012	0.008

Notes explicatives :

^a Les concentrations des polluants non synthétiques ne prennent pas en compte la biodisponibilité ou le fond géochimique

Paramètres		Concentration moyenne (µg/l)						Concentration maximum (µg/l)					
Nom	Code sandre	NQE MA	moy 2014	moy 2015	moy 2016	moy 2017	moy 2018	NQE CMA	max 2014	max 2015	max 2016	max 2017	max 2018
Dichlorométhane	1168	20	2.5	2.5	2.5	2.5	2.3	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Di(2-éthyl-hexyle)-phtalate (DEHP)	6616	1.3	0.2	0.2	0.19	0.7	0.13	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Diuron	1177	0.2	0.01	0.01	0.0015	0.0083	0.0023	1.8	0.01	0.01	0.004	0.022	0.004
Endosulfan	1743	0.005	0	0	0	0	0	0.01	0	0	0	0	0
Fluoranthène	1191	0.0063	0.0054	i.i.	i.i.	i.i.	0.0061	0.12	0.013	0.023	0.013	0.028	0.013
Hexachlorobenzène	1199	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	0.05	0.0015	0.0015	5e-04	5e-04	5e-04
Hexachlorobutadiène	1652	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	0.6	0.015	0.015	0.01	0.01	0.01
Hexachlorocyclohexane	5537	0.02	i.i.	i.i.	0.00017	0	0	0.04	0	0	0.001	0	0
Isoproturon	1208	0.3	0.028	0.014	0.022	0.036	0.002	1	0.1	0.033	0.069	0.18	0.007
Plomb et ses composés	1382	1.2	0.17	0.19	0.05	0.09	0.23	14	0.59	0.37	0.05	0.22	1.1
Mercure et ses composés	1387	s.o.	s.o.	s.o.	d.m.	d.m.	d.m.	0.07	0.005	0.005	d.m.	d.m.	d.m.
Naphtalène	1517	2	0.005	0.005	0.025	0.025	0.01	130	0.005	0.005	0.025	0.025	0.025
Nickel et ses composés	1386	4	0.75	0.94	0.94	0.59	0.42	34	1.7	3.6	1.2	0.81	0.67
Nonylphénols (4-nonylphénol)	1958	0.3	0.05	0.05	0.013	0.028	0.01	2	0.05	0.05	0.028	0.081	0.01
Octylphénols (4-(1,1',3,3'-tétraméthylbutyl)-phénol)	1959	0.1	0.015	0.015	0.01	0.01	0.01	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Pentachlorobenzène	1888	0.007	5e-04	5e-04	5e-04	5e-04	5e-04	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Pentachlorophénol	1235	0.4	0.03	0.03	0.01	0.01	0.01	1	0.03	0.03	0.01	0.01	0.01
Benzo(a)pyrène	1115	0.00017	0.0029	0.0047	0.0033	0.0046	0.0026	0.27	0.0076	0.016	0.0063	0.017	0.0063
Benzo(b)fluoranthène	1116	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	0.017	0.0078	0.019	0.0071	0.024	0.0091
Benzo(k)fluoranthène	1117	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	0.017	0.0025	0.0084	0.0025	0.0087	0.0031
Benzo(g,h,i)perylène	1118	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	0.0082	0.0058	0.012	0.0063	0.015	0.0045
Simazine	1263	1	0.01	0.01	0.001	0.001	0.0015	4	0.01	0.01	0.001	0.001	0.004
Tétrachloroéthylène	1272	10	0.25	0.25	0.25	0.25	0.12	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Trichloroéthylène	1286	10	0.25	0.25	0.25	0.25	0.12	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Composés du tributylétain(1) (tributylétain-cation)	2879	2e-04	5e-05	5e-05	2.5e-05	2.5e-05	2.5e-05	0.0015	5e-05	5e-05	2.5e-05	2.5e-05	2.5e-05
Trichlorobenzène	1774	0.4	i.i.	i.i.	0	0	0	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Trichlorométhane	1135	2.5	0.36	0.25	0.25	0.25	0.25	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Trifluraline	1289	0.03	0.005	0.005	0.0025	0.0025	0.0025	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Dicofol	1172	0.0013	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.	s.o.
Acide perfluorooctane-sulfonique et ses dérivés (perfluoro-octane sulfonate PFOS)	6561	0.00065	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	36	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.
Quinoxylène	2028	0.15	0.01	0.01	0.001	0.001	0.001	2.7	0.01	0.01	0.001	0.001	0.001
Aclonifène	1688	0.12	0.025	0.025	0.0075	0.0075	0.0075	0.12	0.025	0.025	0.0075	0.0075	0.0075
Bifénox	1119	0.012	i.i.	i.i.	0.005	0.005	0.005	0.04	0.01	0.01	0.005	0.005	0.005
Cybutrine	1935	0.0025	d.m.	d.m.	5e-04	5e-04	0.00033	0.016	d.m.	d.m.	5e-04	5e-04	5e-04

Paramètres		Concentration moyenne (µg/l)						Concentration maximum (µg/l)					
Nom	Code sandre	NQE MA	moy 2014	moy 2015	moy 2016	moy 2017	moy 2018	NQE CMA	max 2014	max 2015	max 2016	max 2017	max 2018
Cyperméthrine	1140	8e-05	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	6e-04	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.
Dichlorvos	1170	6e-04	0.00015	0.00015	i.i.	i.i.	i.i.	7e-05	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.
Hexabromocyclododécane (HBCDD)	7128	0.0016	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	0.5	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.	d.m.
Heptachlore et époxyde d'heptachlore	7706	7e-07	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	3e-04	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.	i.i.
Terbutryne	1269	0.065	0.01	0.01	0.001	0.0017	0.001	0.34	0.01	0.01	0.001	0.005	0.001

Présentation des informations contenues dans cette fiche

Cette fiche présente les données écologiques, physico-chimique et chimique de la station. Les données proviennent du site Naiade (<http://www.naiades.eaufrance.fr/>), site officiel de référence des données qualité de l'eau.

Pour bien comprendre les données ci-après, quelques explications sommaires sont présentées ici, et peuvent être utilement complétées par nos autres rubriques internet.

L'hydrobiologie

L'hydrobiologie est une partie de l'écologie qui consiste à étudier l'écosystème "milieu aquatique". Elle s'intéresse donc aux organismes vivant dans l'eau et à leurs interactions avec leur milieu de vie. Plusieurs organismes vivants sont étudiés : les invertébrés, les diatomées, les macrophytes, et les poissons.

La physico-chimie

Les phénomènes de pollution se traduisent généralement par des modifications des caractéristiques physico-chimiques du milieu récepteur. Selon la directive cadre sur l'eau (2000/60/CE), l'évaluation de l'état physico-chimique des eaux de surface se fait par l'analyse des paramètres tels que les nutriments, le bilan oxygène, le PH, la température, l'acidification, et la salinité.

La chimie et les polluants spécifiques de l'état écologique

Certains polluants chimiques peuvent entraîner une contamination des eaux superficielles et souterraines et avoir des effets néfastes à plus ou moins long terme, que ce soit via des altérations temporaires des fonctions biologiques allant jusqu'à la mort des individus, sans oublier les effets pouvant perturber les dynamiques de populations. C'est pourquoi, il existe une liste de polluants à surveiller au niveau national, dont les concentrations ne doivent pas dépasser certains seuils de sécurité. De même, pour chaque bassin, une liste de polluants spécifiques sont aussi analysés.

Le bon état

Le rassemblement de ces données permet de conclure au bon état d'une masse d'eau. Pour qu'une masse d'eau superficielle soit en bon état, il faut être en bon état écologique (hydrobiologie et physico-chimie), et chimique.

Le schéma suivant¹⁹ indique les rôles respectifs des éléments de qualité biologiques, physico-chimiques et hydromorphologiques dans la classification de l'état écologique, conformément aux termes de la DCE (définitions normatives de l'annexe V.1.2).



Diagramme de priorisation du bon état écologique



figure 3: Définition du bon état (source : DRIEE)

Pour la bonne compréhension des données

Toutes les données non quantifiées car trop minimes pour être observées, ont une valeur dite "limite de quantification" qui leur est attribuée. Les limites de quantifications des substances peuvent évoluer, modifiant de ce fait les concentrations moyennes d'une année à l'autre.

Tous les indicateurs calculés sont systématiquement comparés à une valeur de référence. S'il n'y a pas de référence, alors la donnée est dite "sans objet". Les données dites "comme insuffisantes" sont des données ayant un doute sur le fait d'être en dessous ou au-dessus de la référence.

Pour la bonne compréhension des données, tous les tableaux présentés ci-après respectent le même code couleur de l'état du milieu. Le bon état est signalé par une couleur verte ou bleue. L'état le moins bon est celui qualifié de "mauvais" en rouge.

Légende	
Etoile	Classement
	Très bon
	Bon
	Moyen
	Médiocre
	Mauvais
	i.i. - Information insuffisante
	s.o. - Sans objet
*	d.m. - Donnée manquante

Enfin, pour permettre la comparaison annuelle des données, la même méthode a été utilisée partout. La méthode retenue est la plus récente. Autrement dit, les données présentées sont les mêmes qu'il y a quelques années, mais leurs analyses ou les indices calculés pourraient être différents de ceux présentés il y a quelques années.
