

Tabulka 1 – Mezní hodnoty tříd kvality vody

Ukazatel	Zkratka, značka, číslo CAS	Jednotka	Třída				
			I	II	III	IV	V
Obecné, fyzikální a chemické ukazatele (mimo živiny)							
elektrolytická konduktivita ^a	–	mS/m	< 40	< 70	< 110	< 160	≥ 160
rozpuštěné látky sušené	RL ₁₀₅	mg/l	< 300	< 500	< 800	< 1 200	≥ 1 200
nerozpuštěné látky sušené	NL ₁₀₅	mg/l	< 15	< 25	< 50	< 100	≥ 100
rozpuštěný kyslík	O ₂ rozp.	mg/l	> 8,5	> 7,5	> 6	> 4	≤ 4
biochemická spotřeba kyslíku, pětidenní	BSK ₅	mg/l	< 2	< 4	< 8	< 15	≥ 15
chemická spotřeba kyslíku manganistanem	CHSK _{Mn}	mg/l	< 6	< 9	< 14	< 20	≥ 20
chemická spotřeba kyslíku dichromanem	CHSK _{Cr}	mg/l	< 15	< 25	< 45	< 60	≥ 60
celkový organický uhlík	TOC	mg/l	< 7	< 10	< 16	< 20	≥ 20
chloridy	Cl ⁻	mg/l	< 100	< 200	< 300	< 450	≥ 450
sírany	SO ₄ ²⁻	mg/l	< 80	< 150	< 250	< 400	≥ 400
kyanidy celkové	CN _{celk.}	mg/l	< 0,01	< 0,02	< 0,04	< 0,06	≥ 0,06
fluoridy	F ⁻	mg/l	< 0,3	< 0,6	< 1,3	< 2	≥ 2
Chemické ukazatele – živiny							
amoniakální dusík	N-NH ₄ ⁺	mg/l	< 0,2	< 0,4	< 0,8	< 1,6	≥ 1,6
dusitanový dusík	N-NO ₂ ⁻	mg/l	< 0,05	< 0,15	< 0,25	< 0,4	≥ 0,4
dusičnanový dusík	N-NO ₃ ⁻	mg/l	< 2,5	< 5	< 8	< 12	≥ 12
celkový dusík	N _{celk.}	mg/l	< 3	< 6	< 10	< 14	≥ 14
celkový fosfor	P _{celk.}	mg/l	< 0,05	< 0,15	< 0,3	< 0,6	≥ 0,6
Organické látky							
adsorbovatelné organicky vázané halogeny	AOX	μg/l	< 20	< 40	< 60	< 80	≥ 80
1,1,2,2-tetrachlorethen (perchlorethylen)	127-18-4	μg/l	< 0,2	< 1	< 3	< 10	≥ 10
1,1,2-trichlorethen (trichlorethylen)	79-01-6	μg/l	< 0,2	< 1	< 2	< 3	≥ 3
acetochlor a jeho metabolity ^b	34256-82-1	μg/l	< 0,05	< 0,4	< 0,8	< 1,5	≥ 1,5
bis(2-ethylhexyl)ftalát	DEHP	μg/l	< 0,5	< 1,1	< 2,2	< 4	≥ 4
bisfenol A	80-05-7	μg/l	< 0,05	< 0,15	< 0,6	< 1,2	≥ 1,2
dichlorbenzeny ^c	DCB	μg/l	< 0,1	< 0,2	< 0,3	< 0,5	≥ 0,5
dimethachlor a jeho metabolity ^d	50563-36-5	μg/l	< 0,05	< 0,15	< 0,3	< 0,6	≥ 0,6
glyfosát	1071-83-6	μg/l	< 1	< 30	< 60	< 100	≥ 100
hexazinon	51235-04-2	μg/l	< 0,015	< 0,03	< 0,07	< 0,15	≥ 0,15
chlorotoluron	15545-48-9	μg/l	< 0,05	< 0,4	< 0,8	< 1,5	≥ 1,5
isoproturon	34123-59-6	μg/l	< 0,05	< 0,3	< 0,6	< 0,9	≥ 0,9
kyselina ethylendiamintetraoctová	EDTA 60-00-04	μg/l	< 1	< 20	< 60	< 100	≥ 100

Tabulka 1 (pokračování)

Ukazatel	Zkratka, značka, číslo CAS	Jednotka	Třída				
			I	II	III	IV	V
MCPA	26544-20-7	µg/l	< 0,05	< 0,1	< 0,25	< 0,5	≥ 0,5
metabolity alachloru ^e		µg/l	< 0,05	< 0,1	< 0,2	< 0,4	≥ 0,4
metazachlor	67129-08-2	µg/l	< 0,05	< 0,4	< 1,2	< 2,4	≥ 2,4
metolachlor a jeho metabolity ^f	51218-45-2	µg/l	< 0,05	< 0,2	< 0,4	< 0,8	≥ 0,8
oktylfenoly [4-(1,1',3,3'-tetramethylbutyl)-fenol]	140-66-9	µg/l	< 0,05	< 0,1	< 0,2	< 0,4	≥ 0,4
polycyklické aromatické uhlovodíky ^g	PAU	µg/l	< 0,01	< 0,03	< 0,1	< 0,4	≥ 0,4
terbutylazin a jeho metabolity ^h	5915-41-3	µg/l	< 0,05	< 0,5	< 1,5	< 3	≥ 3
terbutryn	886-50-0	µg/l	< 0,05	< 0,1	< 0,2	< 0,3	≥ 0,3
Kovy a metaloidy							
arsen	As	µg/l	< 1	< 10	< 20	< 50	≥ 50
baryum	Ba	µg/l	< 50	< 100	< 250	< 500	≥ 500
beryllium	Be	µg/l	< 0,2	< 0,5	< 1	< 2	≥ 2
bor	B	µg/l	< 100	< 250	< 500	< 1 000	≥ 1 000
hliník	Al	µg/l	< 600	< 1 200	< 2 500	< 5 000	≥ 5 000
chrom	Cr	µg/l	< 5	< 15	< 35	< 70	≥ 70
kadmium (celkový vzorek)	Cd _{celk.}	µg/l	< 0,1	< 0,5	< 1	< 2	≥ 2
kadmium (rozpuštěná fáze) 1. třída „tvrdosti vody“ ^{i, j}	Cd _{rozp.}	µg/l	< 0,05	< 0,08	< 0,12	< 0,3	≥ 0,3
kadmium (rozpuštěná fáze) 2. třída „tvrdosti vody“ ^{i, j}	Cd _{rozp.}	µg/l	< 0,08	< 0,12	< 0,15	< 0,4	≥ 0,4
kadmium (rozpuštěná fáze) 3. třída „tvrdosti vody“ ^{i, j}	Cd _{rozp.}	µg/l	< 0,1	< 0,15	< 0,2	< 0,5	≥ 0,5
kadmium (rozpuštěná fáze) 4. třída „tvrdosti vody“ ^{i, j}	Cd _{rozp.}	µg/l	< 0,15	< 0,2	< 0,3	< 0,8	≥ 0,8
kadmium (rozpuštěná fáze) 5. třída „tvrdosti vody“ ^{i, j}	Cd _{rozp.}	µg/l	< 0,2	< 0,3	< 0,45	< 1,3	≥ 1,3
kobalt	Co	µg/l	< 1,5	< 3	< 6	< 12	≥ 12
mangan	Mn	µg/l	< 100	< 300	< 500	< 800	≥ 800
měď (celkový vzorek)	Cu _{celk.}	µg/l	< 5	< 15	< 30	< 60	≥ 60
měď (rozpuštěná fáze) ^j	Cu _{rozp.}	µg/l	< 3	< 8	< 16	< 32	≥ 32
nikl (celkový vzorek)	Ni _{celk.}	µg/l	< 3	< 6	< 12	< 40	≥ 40
nikl (rozpuštěná fáze) ^j	Ni _{rozp.}	µg/l	< 2,5	< 5	< 10	< 30	≥ 30
olovo (celkový vzorek)	Pb _{celk.}	µg/l	< 3	< 8	< 15	< 30	≥ 30
olovo (rozpuštěná fáze) ^j	Pb _{rozp.}	µg/l	< 0,8	< 1,6	< 3,2	< 8	≥ 8
rtuť (celkový vzorek)	Hg _{celk.}	µg/l	< 0,05	< 0,06	< 0,08	< 0,1	≥ 0,1
rtuť (rozpuštěná fáze) ^j	Hg _{rozp.}	µg/l	< 0,04	< 0,05	< 0,06	< 0,07	≥ 0,07
selen	Se	µg/l	< 1	< 2	< 3	< 5	≥ 5
uran	U	µg/l	< 5	< 10	< 15	< 30	≥ 30

Tabulka 1 (dokončení)

Ukazatel	Zkratka, značka, číslo CAS	Jednotka	Třída				
			I	II	III	IV	V
vanad	V	µg/l	< 5	< 15	< 30	< 60	≥ 60
zinek	Zn	µg/l	< 15	< 50	< 100	< 200	≥ 200
železo	Fe	µg/l	< 500	< 1 000	< 2 000	< 3 000	≥ 3 000
Mikrobiologické a biologické ukazatele							
termotolerantní (fekální) koliformní bakterie	FC	KTJ/100 ml	< 2 000	< 10 000	< 20 000	< 40 000	≥ 40 000
intestinální enterokoky	ENT	KTJ/100 ml	< 600	< 1 300	< 2 500	< 4 600	≥ 4 600
saprobní index makrozoobentosu		–	< 1,5	< 2	< 2,5	< 3,5	≥ 3,5
chlorofyl-a		µg/l	< 10	< 25	< 50	< 100	≥ 100
Radiologické ukazatele							
celková objemová aktivita alfa	c _α	mBq/l	< 100	< 200	< 300	< 500	≥ 500
celková objemová aktivita beta	c _β	mBq/l	< 300	< 500	< 1 000	< 2 000	≥ 2 000
celková objemová aktivita beta po korekci na 40K	c _{β-40K}	mBq/l	< 200	< 300	< 500	< 1 000	≥ 1 000
radium 226	²²⁶ Ra	mBq/l	< 10	< 30	< 100	< 200	≥ 200
tritium	³ H	Bq/l	< 10	< 100	< 1 000	< 3 500	≥ 3 500
<p>^a Pro hodnocení se používají všechny dostupné hodnoty. Konduktivita vody se obvykle měří při teplotě 25 °C nebo se na ni přepočítává.</p> <p>^b Mezní hodnoty se vztahují souhrnně na acetochlor a jeho metabolity acetochlor ESA a acetochlor OA; koncentrace těchto metabolitů musí být vyjádřena jako acetochlor.</p> <p>^c Dichlorbenzeny vyjádřené jako součet koncentrací 1,2-dichlorbenzenu, 1,3-dichlorbenzenu a 1,4-dichlorbenzenu v jednotlivých vzorcích.</p> <p>^d Mezní hodnoty se vztahují souhrnně na dimethachlor a jeho metabolity dimethachlor ESA a dimethachlor OA; koncentrace těchto metabolitů musí být vyjádřena jako dimethachlor.</p> <p>^e Mezní hodnoty se vztahují na metabolity alachlor ESA a alachlor OA, a to na každý z uvedených metabolitů zvlášť.</p> <p>^f Mezní hodnoty se vztahují souhrnně na metolachlor a jeho metabolity metolachlor ESA a metolachlor OA; koncentrace těchto metabolitů musí být vyjádřena jako metolachlor.</p> <p>^g PAU vyjádřené jako součet koncentrací šesti sloučenin: fluoranthen, benzo[<i>b</i>]fluoranthen, benzo[<i>k</i>]fluoranthen, benzo[<i>a</i>]pyren, benzo[<i>g,h,i</i>]perylene a indeno[<i>1,2,3-c,d</i>]pyren v jednotlivých vzorcích.</p> <p>^h Mezní hodnoty se vztahují souhrnně na terbuthylazin a jeho metabolity terbuthylazin-2-hydroxy a terbuthylazin-desethyl; koncentrace těchto metabolitů musí být vyjádřena jako terbuthylazin.</p> <p>ⁱ V případě rozpuštěného kadmia se mezní hodnoty tříd kvality vody liší podle sumy vápníku a hořčíku („tvrdosti vody“), vyjádřené jako průměrná koncentrace, která je charakterizovaná pomocí pětistupňové škály: třída 1: < 40 mg/l CaCO₃, třída 2: 40 mg/l CaCO₃ až < 50 mg/l CaCO₃, třída 3: 50 mg/l CaCO₃ až < 100 mg/l CaCO₃, třída 4: 100 mg/l CaCO₃ až < 200 mg/l CaCO₃ a třída 5: ≥ 200 mg/l CaCO₃. V případě zařazení rozpuštěného kadmia do doplňkové (účelové) klasifikace je potřeba znát příslušnou sumu vápníku a hořčíku vyjádřenou jako CaCO₃ (návod na výpočet sumy vápníku a hořčíku je uveden v příloze A).</p> <p>^j V případě kadmia, mědi, niklu, olova a rtuti se mezní hodnoty tříd kvality vody vztahují k rozpuštěné fázi vzorku vody získané filtrací filtrem o velikosti pórů 0,45 µm nebo jinou rovnocennou předúpravou.</p>							