

Таблица 6

Главнейшие группы, типы и представители минеральных вод Приамурья

Основные группы и классы вод	Название воды, источник, скважина, глубина и возраст водовмещающих пород	Осн. газовый состав	Минерализация (М), г/дм ³	Формула ионного состава	Специфические компоненты, мг/дм ³	pH Т, °С	Современное использование	№ на схеме	Аналоги (или собственное название) воды
1	2	3	4	5	6	7	9	10	11
I. Углекислые Гидрокарбонатные магниевонариево-кальциевые и магниевонариево-кальциевые	Амурская ; скв. 45-Д, 29-6 и 21М; 145-220; 30-120 м; К ₁ - PR ₁	CO ₂	3.2	$\frac{\text{HCO}_3}{99}$ Mg38Ca36Na22	CO ₂ -2700 Fe - 20 H ₂ SiO ₃ -60	$\frac{6.3}{2.0}$	Курорт, завод розлива	14	Амурская (ГОСТ 13273 - 88)
-	Амурская -1, скв. 45-Д; 30-50 м; (после обезжелезивания) К ₁ -PR ₁	CO ₂	1.7	$\frac{\text{HCO}_3}{92\text{SO}_4}{7}$ (Na+K)35Mg34Ca31	H ₂ SiO ₃ - 30 Fe - 0.3 H ₂ SiO ₃ -30	$\frac{7.6}{2.0}$	завод розлива	14	Амурская-1 (собственное название)
-	Малоэльгаканская; скв. 502 и 503; 13-108 м, AR	CO ₂	1.1 - 3.4	$\frac{\text{HCO}_3}{> 85}$ Na40-60Mg19-35Ca12-28	CO ₂ -500-2000 Fe - 12-15	$\frac{5.9-7.2}{-}$	не используется	7	Ласточка
Гидрокарбонатные магниевонариево-кальциевые, железистые	Хорьковская; родник, Д ₁	CO ₂	1.8	$\frac{\text{HCO}_3}{97}$ Ca49 (Na+K)30 Mg21	CO ₂ - 1800 Fe - >30	$\frac{-}{1.0}$	не используется	10	Турш-Су
Гидрокарбонатные магниевонариево-кальциевые и магниевонариево-кальциевые	Игнашинская; колодец 0,5-0,6 м PZ ₃ -J	CO ₂	1.0-1.9	$\frac{\text{HCO}_3}{83\text{SO}_4}{17}$ Ca42Mg32(Na+K)28	CO ₂ -264-1485 H ₂ SiO ₃ - 32,5	$\frac{6,3}{0,5}$	используется стихийно	11	Шмаковка
-	Малоигнашинская; родник PZ ₃ -J	CO ₂	2.3	$\frac{\text{HCO}_3}{98}$ Ca38Mg37(Na+K)25	CO ₂ - 282	$\frac{6,8}{-}$	не используется	12	Шмаковка
Гидрокарбонатные магниевонариево-кальциевые, железистые	Гевченская	CO ₂	1.3	$\frac{\text{HCO}_3}{97}$ Mg51Ca49	CO ₂ - 62	$\frac{6,7}{-}$	не используется	6	Дарасун
-	Иньжакская, скв. 507; 52-70 м; J ₃	CO ₂	4.5 - 6.5	$\frac{\text{HCO}_3}{77-87}$ Mg20-50Ca35-55Na12-28	CO ₂ -420-680 Fe - 16	$\frac{5,8-6,8}{0,5}$	не используется	5	Дарасун

1	2	3	4	5	Sr - 31 6	7	9	10	11
-	Туруканская, родник; PR ₁	CO ₂	5.25	<u>HCO₃99</u> Ca52Mg35	CO ₂ -380	<u>7,2</u> 0,7	не исполь- зуется	3	Дарасун
Сульфатно-гидрокарбонатные магниево-натриевые, магниевो- кальциевые и натриево- магниево-кальциевые	Тренакская родник PR	CO ₂	1.7	<u>HCO₃57SO₄39</u> Ca44Mg40Na16	CO ₂ -319	<u>6.5</u> 4.5	не исполь- зуется	4	условно Нарзан
Сульфатно-хлоридные магни- во-кальциево-натриевые	Бальдиглинская родник, PR ₁	CO ₂	1.1	<u>Cl153 SO₄44</u> Mg77Ca23	CO ₂ -210	<u>4,7</u> -	не исполь- зуется	9	условно Хиловская
Сульфатные магниевो- кальциевые	Тындинская скв.№108; 78-138 и 150-250м; PR		1.8	<u>SO₄86 HCO₃12</u> Ca60Mg21(Na+K)7		<u>7.8</u> -		8	условно Казанская
Сульфатная магниево-каль- циевая	Маректанская родник, AR	CO ₂	0.89	<u>SO₄94</u> Ca68 Mg31	CO ₂ -98	<u>6.4</u> 1.5	не исполь- зуется	2	условно Казанская
II. Термальные Азотные кремнистые Слабоминерализованные раз- личного ионного состава (с M < 1 мг/дм ³)	Быссинская, скв.№1Ц, 53-173 м; PZ ₃ -Г	N ₂	0.2-0.3	<u>Cl22-36HCO₃(CO₃)22-36</u> (Na+K) 90	H ₂ SiO ₃ -55-80 F - 7.5-9.5	<u>9.2-9.5</u> 35-45	стихий- ноеис- пользо- вание	16	Кульдур
Азотно-метановые Маломинерализованные различ- ного ионного состава (с M > 1 мг/дм ³)	Васильевская, скв. 765-782м; K ₁ 1915-1922м:K ₁	N ₂ , CH ₄	1.4	<u>Cl163HCO₃25CO₃12</u> (Na+K) 97	-	- -	не исполь- зуется	21	условно Горячий Ключ
		N ₂ , CH ₄	2.5	<u>Cl16CO₃32HCO₃17</u> (Na+K) 96	-	- 50	«-«-«-«-		
III. Железистые Азотные									
Маломинерализованные с по- вышенным содержанием метал- лов	Кислое озеро родник; MZ	N ₂	1.6-2.5	<u>SO₄97</u> Na54 Fe ⁺² 23Al14	Fe - 234 Al - 44 Mn - 15.6	<u>4.0</u> 0.5	не исполь- зуется	15	Оренбургская область, курорт Гай (оз.Шира)

1	2	3	4	5	6	7	9	10	11
Слабоминерализованные различного ионного состава (с М до 1 мг/дм ³)	Маньчжурская; скв. №№2729 и 1с; 9-13 м; Q - K ₁	N ₂ , CO ₂	0.4-0.7	$\frac{\text{HCO}_3\text{51Cl43}}{\text{Ca34Mg24Na20}}$	Fe -45-73 H ₂ SO ₃ -40-60	$\frac{6,6-8,3}{-}$	не используется	20	Полострово
IV. Без «специфических свойств и компонентов» Азотные									
Хлоридные натриевые	Константиновская-1; скв. 2990; 141-204 м; K ₁	N ₂	1.5-1.6	$\frac{\text{Cl} > 90}{(\text{Na}+\text{K})90}$	H ₂ SiO ₃ -17,6-26 Br - 3,0 J - 0,8 C _{орг.} 2.9-3.2	$\frac{7,6-8,2}{8,0}$	цех розлива	23	Миргородская (Приамурье или Константиновская -1)
Гидрокарбонатные натриевые	Сагибовская; скв.; 60-80 м; K _{1,2}	N ₂ , CO ₂	1.0-1.5	$\frac{\text{HCO}_3\text{98}}{\text{Na98}}$	H ₂ SiO ₃ -40-60 F > 20,0	$\frac{8,1}{-}$	не используется	27	условно Майкопская
Слабоминерализованные гидрокарбонатные натриевые	Есауловская, скв. K ₂	N ₂ ,	0.7	$\frac{(\text{HCO}_3+\text{CO}_3)\text{88C}\square\text{4}}{(\text{Na}+\text{K})92 \text{Ca6}}$	F = 8.3 H ₂ SiO ₃ -11.7	$\frac{8.0}{5.0}$	местными жителями	26	условно Майкопская
-	«Василек», скв. АМ 418, 269-293 м, K ₂	N ₂ ,	0.6	$\frac{(\text{HCO}_3+\text{CO}_3)\text{83C}\square\text{14}}{(\text{Na}+\text{K})93\text{Ca4}}$	F = 2.0 H ₂ SiO ₃ -12.0	$\frac{8.7}{5.0}$	местными жителями	22	условно Майкопская
V. С высоким содержанием органических веществ									
Гидрокарбонатные кальциевонатриевые	Виноградовская, родник; □	N ₂	0.2	$\frac{\text{HCO}_3\text{98Cl9}}{(\text{Na}+\text{K})70\text{Ca22}}$	C _{орг.} -15-16 H ₂ SiO ₃ -33	$\frac{6.4}{1.0}$	используется мест. жителями	25	Нафтуса
Хлоридные натриевые	Константиновская-2 скв. №221; 140-225м; K ₁	N ₂	0.7-0.8	$\frac{\text{Cl}65-75}{(\text{Na}+\text{K})20}$	C _{орг.} -7.8-8.6	$\frac{7.7-8.1}{-}$		24	Нафтуса