



پایان نامه کارشناسی ارشد در رشته منابع آب

تجزیه و تحلیل روند کیفی و کمی آب رودخانه های استان آذربایجان شرقی با روش های ناپارامتری

استاد راهنما

دکتر یعقوب دین پژوه

استاد مشاور

دکتر محمد علی قربانی

پژوهشگر

مجتبی قزل سفلو

صفحه	عنوان
۱	- کلیات و مروری بر تحقیقات گذشته
۱	-۱-۱- مقدمه
۲	-۲-۱- عوامل آلاینده منابع آب
۳	-۱-۲-۱- عوامل طبیعی آلاینده منابع آب
۴	-۲-۲-۱- فاضلابهای شهری و روستایی
۴	-۳-۲-۱- رواناب کشاورزی
۷	-۴-۲-۱- فاضلابهای صنعتی
۹	-۵-۲-۱- آلدگیهای بی کانون (غیر نقطه ای) منابع آب
۱۲	-۳-۱- عوامل و منابع آلدگه کننده آبهای زیرزمینی
۱۳	-۴-۱- شاخص های آلدگی منابع آب
۱۴	-۱-۴-۱- شاخص های فیزیکی
۱۴	-۲-۴-۱- شاخص های بیولوژیکی و میکروبیولوژیکی
۱۶	-۳-۴-۱- شاخص های شیمیایی (Chemical Indicators)
۱۶	-۱-۳-۴-۱- آلاینده های در اولویت
۱۷	-۵-۱- بررسی روند کیفیت منابع آب
۲۰	-۶-۱- مروری بر تحقیقات پیشین
۲۰	-۱-۶-۱- بررسی روند جریان آب رودخانه ها
۲۳	-۲-۶-۱- بررسی روند بارش
۲۶	-۳-۶-۱- بررسی روند کیفیت آب
۲۶	-۴-۶-۱- بررسی روند متغیرهای هیدرولوژیکی دیگر
۲۷	-۷-۱- بررسی روند متغیرهای هیدرولوژیکی در ایران
۳۰	-۸-۱- اثر خودهمبستگی داده ها در تعیین روند
۳۲	-۹-۱- اهداف مطالعه

۳۷	۲- مواد و روش ها
۳۷	۱-۱-۲- منطقه مورد مطالعه
۳۷	۱-۱-۱-۲- موقعیت جغرافیایی منطقه مورد مطالعه
۳۷	۲-۱-۲- آب و هوای
۳۸	۱-۲-۱-۲- توپوگرافی استان آذربایجان شرقی
۳۹	۲-۲-۱-۲- عرض جغرافیایی
۳۹	۳-۲-۱-۲- جریانات هوایی
۴۱	۳-۱-۲- حوضه های آبریز و شبکه رودخانه ها
۴۱	۱-۳-۱-۲- حوضه آبریز دریاچه ارومیه
۴۲	۲-۳-۱-۲- حوضه آبریز خزر
۴۲	۲- داده های مورد استفاده
۴۷	۳-۲- روش های مورد استفاده
۴۸	۱-۳-۲- آزمون مان_کن达尔 بدون در نظر گرفتن خودهمبستگی داده ها
۴۹	۲-۳- شیب
۴۹	۳-۳-۲- آزمون مان_کن达尔 با حذف اثر خودهمبستگی مرتبه اول (MK2)
۵۱	۴-۳-۲- آزمون مان_کن达尔 با حذف اثر کامل خودهمبستگی (MK3)
۵۲	۵-۳-۲- بررسی همگنی روند
۵۳	۱-۵-۳-۲- آزمون χ^2 وان بل و هوقس برای همگنی روندها
۵۸	۶-۳-۲- بررسی کیفیت آب از نظر مصارف کشاورزی
۶۱	۳- نتایج و بحث
۶۱	۱-۳- بررسی روند داده های رواناب رودخانه ها
۶۴	۱-۱-۳- نتایج آزمون Z مانکن达尔 برای داده های رواناب
۷۵	۲-۱-۳- نتایج شیب خط روند برای داده های رواناب رودخانه های منطقه مورد مطالعه
۷۹	۳-۱-۳- نتایج آزمون همگنی رواناب ماهانه
۸۰	۱-۳-۱-۳- نتایج آزمون همگنی زمانی روند سری های مربوط به رواناب ماهانه در استان آذربایجان شرقی

- ۸۰- نتایج آزمون همگنی مکانی رواناب ماهانه
- ۸۲- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون کلسیم
- ۸۴- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون کلسیم
- ۸۷- ۳- نتایج آزمون همگنی یون کلسیم
- ۸۸- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون منیزیم
- ۹۱- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون منیزیم
- ۹۳- ۳- نتایج آزمون همگنی یون منیزیم
- ۹۴- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون کلر
- ۹۶- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون کلر
- ۹۹- ۳- نتایج آزمون همگنی یون کلر
- ۹۹- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون سدیم
- ۱۰۲- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون سدیم
- ۱۰۴- ۳- نتایج آزمون همگنی یون سدیم
- ۱۰۵- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون بی کربنات
- ۱۰۷- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون بی کربنات
- ۱۱۰- ۳- نتایج آزمون همگنی یون بی کربنات
- ۱۱۱- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای درصد سدیم
- ۱۱۲- ۲- نتایج شیب خط روند برای درصد سدیم
- ۱۱۵- ۳- نتایج آزمون همگنی درصد سدیم
- ۱۱۵- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای اسیدیته
- ۱۱۷- ۲- نتایج شیب خط روند برای اسیدیته
- ۱۲۰- ۳- نتایج آزمون همگنی اسیدیته
- ۱۲۰- ۱- نتایج آزمون Z مانکندال برای یون سولفات
- ۱۲۳- ۲- نتایج شیب خط روند برای یون سولفات
- ۱۲۵- ۳- نتایج آزمون همگنی یون سولفات

۱۲۶	۱-۱۰-۳- نتایج آزمون Z مانکندا ل برای مجموع آنیون ها
۱۲۹	۲-۱۰-۳- نتایج شیب خط روند برای مجموع آنیون ها
۱۳۱	۳-۱۰-۳- نتایج آزمون همگنی مجموع آنیون ها
۱۳۲	۱-۱۱-۳- نتایج آزمون Z مانکندا ل برای مجموع کاتیون ها
۱۳۵	۲-۱۱-۳- نتایج شیب خط روند برای مجموع کاتیون ها
۱۳۷	۳-۱۱-۳- نتایج آزمون همگنی مجموع کاتیون ها
۱۳۸	۱-۱۲-۳- نتایج آزمون Z مانکندا ل برای کل نمک محلول
۱۴۱	۲-۱۲-۳- نتایج شیب خط روند برای کل نمک محلول
۱۴۳	۳-۱۲-۳- نتایج آزمون همگنی TDS
۱۴۴	۱-۱۳-۳- نتایج آزمون Z مانکندا ل برای نسبت سدیم جذبی
۱۴۶	۲-۱۳-۳- نتایج شیب خط روند برای برای نسبت جذب سدیمی
۱۴۹	۳-۱۳-۳- نتایج آزمون همگنی نسبت جذب سدیمی
۱۴۹	۱-۱۴-۳- نتایج آزمون Z مانکندا ل برای هدایت الکتریکی
۱۵۲	۲-۱۴-۳- نتایج شیب خط روند برای برای هدایت الکتریکی
۱۵۴	۳-۱۴-۳- نتایج آزمون همگنی هدایت الکتریکی
۱۵۵	۱۵-۳- بررسی کیفیت آب سطحی از نظر مصارف کشاورزی
۱۶۱	۱۶-۳- نتیجه گیری کلی
۱۶۳	۱۷-۳- پیشنهادات

فهرست جداول

جدول 1-2- داده های موجود و قابل دسترس برای ایستگاه های منتخب 43
جدول 2-2- موقعیت مکانی ایستگاه های هیدرومتری منتخب 44
جدول 2-3- متغیرهای کمی و کیفی مورد بررسی در این مطالعه 46
جدول 2-4- معادلات آزمون همگنی روند با استفاده از روش وان بل و هوقس (1984) 57
جدول 3-1- مقادیر ضریب خود همبستگی مرتبه اول (r_1) برای داده های رواناب ماهانه در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 74
جدول 3-2- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای داده های رواناب ماهانه در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 73
جدول 3-3- مقادیر شبیه خط روند با روش تخمین گر Sen برای داده های دبی رواناب ماهانه در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 77
جدول 3-4- نتایج آزمون همگنی روند داده های رواناب ماهانه رودخانه های استان آذربایجان شرقی با استفاده از روش وان بل و هوقس 82
جدول 3-5- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای یون کلسیم در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 84
جدول 3-6- مقادیر شبیه خط روند با روش Sen برای یون کلسیم در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 85
جدول 3-7- نتایج آزمون همگنی برای یون کلسیم با استفاده از روش وان بل و هوقس 88
جدول 3-8- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای یون منیزیم در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 90 (1362-1387)
جدول 3-9- مقادیر شبیه خط روند با روش Sen برای یون منیزیم در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 91
جدول 3-10- نتایج آزمون همگنی برای یون منیزیم با استفاده از روش وان بل و هوقس 94
جدول 3-12- مقادیر شبیه خط روند با روش Sen برای یون کلر در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387) 97
جدول 3-13- نتایج آزمون همگنی برای یون کلر با استفاده از روش وان بل و هوقس 99
جدول 3-14- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای یون سدیم در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی 101 (دوره آماری 1362-1387)

جدول 3-15- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای یون سدیم در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	103
جدول 3-16- نتایج آزمون همگنی برای یون سدیم با استفاده از روش وان بل و هوقس	105
جدول 3-17- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای یون بی کربنات در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	106
جدول 3-18- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای یون بی کربنات در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	108
جدول 3-19- نتایج آزمون همگنی برای یون بی کربنات با استفاده از روش وان بل و هوقس	110
جدول 3-20- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای درصد سدیم در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	112
جدول 3-21- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای درصد سدیم در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	113
جدول 3-22- نتایج آزمون همگنی برای درصد سدیم با استفاده از روش وان بل و هوقس	115
جدول 3-23- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای اسیدیته در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	116
جدول 3-24- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای اسیدیته در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	118
جدول 3-25- نتایج آزمون همگنی برای اسیدیته با استفاده از روش وان بل و هوقس	120
جدول 3-26- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای یون سولفات در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	122
جدول 3-27- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای یون سولفات در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	124
جدول 3-28- نتایج آزمون همگنی برای یون سولفات با استفاده از روش وان بل و هوقس	126
جدول 3-29- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای مجموع آنیون ها در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	128
جدول 3-30- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای مجموع آنیون ها در 10 ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	129
جدول 3-31- نتایج آزمون همگنی برای مجموع آنیون ها با استفاده از روش وان بل و هوقس	132
جدول 3-32- مقادیر آماره Z آزمون مان_کندال برای مجموع کاتیون ها در 10 ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری 1362-1387)	134

جدول 3-33- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای مجموع کاتیون ها در ۱۰ ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 135
جدول 3-34- نتایج آزمون همگنی برای مجموع کاتیون ها با استفاده از روش وان بل و هوقس 138
جدول 3-35- مقادیر آماره Z آزمون مان_کن达尔 برای کل نمک محلول در ۱۰ ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 140
جدول 3-36- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای کل نمک محلول در ۱۰ ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 141
جدول 3-37- نتایج آزمون همگنی برای TDS با استفاده از روش وان بل و هوقس 144
جدول 3-38- مقادیر آماره Z آزمون مان_کن达尔 برای نسبت جذب سدیمی در ۱۰ ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 145
جدول 3-39- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای نسبت جذب سدیمی در ۱۰ ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 147
جدول 3-40- نتایج آزمون همگنی برای SAR با استفاده از روش وان بل و هوقس 149
جدول 3-41- مقادیر آماره Z آزمون مان_کن达尔 برای هدایت الکتریکی در ۱۰ ایستگاه استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 151
جدول 3-42- مقادیر شیب خط روند با روش Sen برای هدایت الکتریکی در ۱۰ ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 152
جدول 3-43- نتایج آزمون همگنی برای EC با استفاده از روش وان بل و هوقس 155
جدول 3-44- طبقه بندي کیفیت آب بر اساس دیاگرام ویلکاکس در ۱۰ ایستگاه هیدرومتری استان آذربایجان شرقی (دوره آماری ۱۳۶۲-۱۳۸۷) 156

فهرست اشکال

- شکل 2-1- موقعیت جغرافیایی محدوده مطالعاتی و ایستگاههای هیدرومتری منتخب 45
- شکل 2-2- نمونه ای از نمودار ویلکاکس برای طبقه کیفیت آب آبیاری 59
- شکل 3-1: الگوی مکانی روند تغییرات میانگین رواناب سالانه ایستگاههای هیدرومتری منتخب 69
- شکل 3-2: الگوی مکانی روند تغییرات میانگین رواناب ماهانه به ترتیب فروردین ، اردیبهشت ، خرداد و تیر ایستگاههای هیدرومتری منتخب 70
- شکل 3-3: الگوی مکانی روند تغییرات میانگین رواناب ماهانه به ترتیب مرداد ، شهریور ، مهر و آبان ایستگاههای هیدرومتری منتخب 71
- شکل 3-4: الگوی مکانی روند تغییرات میانگین رواناب ماهانه آذر ، دی ، بهمن و اسفند ایستگاههای هیدرومتری منتخب 72
- شکل 3-5- نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون کلسیم در دوره آماری (1362-1387) 87
- شکل 3-6- نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون منیزیم در دوره آماری (1362-1387) 93
- شکل 3-7- نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون کلر در دوره آماری (1362-1387) 98
- شکل 3-8- نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون سدیم در دوره آماری (1362-1387) 104
- شکل 3-9- نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون سدیم در دوره آماری (1362-1387) 109
- شکل 3-10: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند بی کربنات در دوره آماری (1362-1387) 114
- شکل 3-11: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند درصد یون سدیم در دوره آماری (1362-1387) 119
- شکل 3-12: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند اسیدیته در دوره آماری (1362-1387) 125
- شکل 3-13: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند یون سولفات در دوره آماری (1362-1387) 131
- شکل 3-14: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند مجموع آنیونها در دوره آماری (1362-1387) 137
- شکل 3-15: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند مجموع کاتیونها در دوره آماری (1362-1387) 137

- شکل 3-16: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند TDS در دوره آماری (1362-1387) 143
- شکل 3-17: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند نسبت سدیم جذبی در دوره آماری (1362-1387) 148
- شکل 3-18: نمودار باکس و ویسکر برای شیب روند هدایت الکتریکی در دوره آماری (1362-1387) 154
- شکل 3-19: نمودار ویلکاکس برای طبقه بندی آب برای مصارف کشاورزی در اردبیلهشت 1387 158
- شکل 3-20: نمودار ویلکاکس برای طبقه بندی آب برای مصارف کشاورزی در شهریور 1387 159
- شکل 3-21: نمودار ویلکاکس برای طبقه بندی آب برای مصارف کشاورزی در اردبیلهشت 1362 160
- شکل 3-22: نمودار ویلکاکس برای طبقه بندی آب برای مصارف کشاورزی در شهریور 1362 161

۱- کلیات و مروری بر تحقیقات گذشته

۱-۱- مقدمه

افزایش دمای هوا در اتمسفر کره زمین در اثر افزایش گازهای گلخانه ای می تواند منجر به تغیرات شدید در کمیت و کیفیت منابع آب هر منطقه شود. مدیریت علمی منابع آب هر منطقه، بویژه مناطق خشک و نیمه خشک مثل ایران، بدون مطالعه روند تغیرات کمی و کیفی آب آن ناحیه امکان پذیر نمی باشد. هر گونه تغییر در کمیت و کیفیت آب رودخانه ها می تواند منجر به تغیرات شدید در تولید محصولات کشاورزی در نهایت شرایط اقتصادی و اجتماعی آن ناحیه گردد. این مسئله در دهه های اخیر در کشورهای مختلف جهان مورد توجه محققین مختلف واقع شده است.

از بین رفتن جنگلها، مراتع و خشک شدن سفره های آب زیر زمینی، آلوده شدن آب رودخانه ها و مخازن آبی سطحی و زیر زمینی توسط فاضلابهای صنعتی و فاضلاب شهری، عدم مدیریت و بهره برداری مناسب از منابع آب و خاک، نادیده انگاشتن عوامل زیست محیطی در رابطه با منابع آب کشور مشکلات عدیده زیست محیطی را به همراه آورده که علائم آن در بسیاری از نقاط ایران و جهان ظاهر شده است و شتاب روزافزون در روند افزایش این خطرات در آینده ای نه چندان دور فاجعه آفرین خواهد بود. ایجاد شهرها و شهرکها در کنار منابع ذخیره آبی، افزایش جمعیت، ارتقای سطح بهداشت، توسعه صنعت در جوار منابع آب قابل استحصال، آلوده شدن آبهای زیرزمینی توسط پساب توسط اکثر کارخانجات صنعتی وابسته به دولت و یا بخش خصوصی، هدف قرار گرفتن تامین آب بدون توجه به استفاده پایدار از آنها و

عواقب اکولوژیکی، اجتماعی و اقتصادی از جمله مشکلاتی است که بر سر راه بهره‌برداری مناسب از منابع آب کشور و حفظ و حراست آنها وجود دارد.

1-2- عوامل آلانده منابع آب

گسترش روزافزون جمعیت، سکونت گاههای جوامع بشری و پیشرفت های چشمگیر در زمینه‌های کشاورزی و صنعتی در اقصی نقط ایران و جهان، هرچند که امتیازات ویژه‌ای بهمراه داشته و لیکن مشکلات عدیدهای را نیز بوجود آورده است. یکی از این مشکلات، دفع فاضلابهای شهری، صنعتی و کشاورزی ناشی از زندگی روزمره و فعالیتهای مختلف بشری است. طبیعی است به هر میزانی که به جمعیت افزوده می‌شود، نیاز به آب برای آشامیدن، بهداشت و تولید غذا نیز به همان میزان فزو نی می‌یابد. مسئله آلودگی منابع آب نیز که اغلب بعلت دفع غیرصحيح فاضلابهای شهری، صنعتی و کشاورزی اتفاق می‌افتد پایه پای آن جدی‌تر و خطرناکتر می‌گردد و ذخایرآبهای شرین سطحی و زیرزمینی از نظر کمی روبه کاهش و تحلیل گذاشته و کیفیت آنها نیز در اثر ورود فاضلابها و آبهای آلوده با گذشت زمان دگرگون می‌شود. و چه بسا منابع آب در یک منطقه بعضاً بدلیل استفاده غیر علمی و آلودگی شدید از حیز انتفاع و بهره‌برداری خارج و فعالیت بشر در آن منطقه متوقف شود.

با توجه به این واقعیت که کشور ایران در کمربند خشک و نیمه خشک کره زمین قرار دارد و اقلیم آن از آب و هوای بیابان های آسیای میانه و صحراهای خشک و گرم عربستان و کشورهای واقع در قاره آفریقا سخت متأثر است جزو یکی از حساسترین کشورهای جهان به نزول بارش و خشکسالی

محسوب می‌گردد. لذا حفاظت کمی و کیفی منابع آب موجود این سرزمین از اولویت خاصی برخوردار است. تخلیه فاضلابها بطور غیر علمی در زمین می‌تواند آبهای سطحی و زیرزمینی را که اکثراً در نقاط مختلف کشور بعنوان منابع اصلی تامین آب محسوب می‌شوند بشدت آلوده سازد. در بعضی شهرهای ایران در اثر اینگونه آلودگی‌ها به غلطت بالای نیترات که گاهی تا ۳ برابر حد مجاز استاندارد جهانی است، بر می‌خوریم (الله زاری و همکاران، ۱۳۸۸). این موضوع موید این واقعیت است که نفوذ مقادیر زیاد فاضلاب در زمین به مرور خاصیت خود پالایش خاک را زایل نموده و لایه‌های خاک که پیش از این می‌توانستند سهم مهمی در تغییرات کیفیت فاضلاب دفعی در زمین داشته باشند دیگر قادر به انجام این تغییرات نیستند. عوامل آلوده کننده منابع آب بطورکلی بشرح ذیل می‌باشد.

الف - عوامل طبیعی (در ادامه مثال ارائه شده است)

ب - فاضلابهای شهری و روستایی

ج - رواناب‌های از منشا زه آب کشاورزی

د - فاضلابهای صنعتی از منشا کارخانجات

ه - آلودگی‌های بی‌کانون^۱

1-2-1- عوامل طبیعی آلاینده منابع آب

عوامل طبیعی آلاینده منابع آب عمدها به ساختارهای زمین‌شناسی مربوط می‌گردد و از آن جمله می‌توان به انحلال املاح از منشا سنگ نمک در آب توسط باران یا روانابهای سطحی، زه‌آبهای ناشی

¹ Non point Pollutions

از معادن دست نخورده، سیلابها و فرسایش آبی در مناطق طبیعی، مواد رادیواکتیو موجود در آبهای زیرزمینی، رشد و تکثیر جلبکهای سمی در برخی از منابع آب سطحی و بارانهای اسیدی اشاره نمود

2-2-1- فاضلابهای شهری و روستایی

فاضلابهای شهری و روستایی در شهر و روستاهایی که شبکه جمع‌آوری و تصفیه فاضلاب ندارند از عوامل عمدۀ آلودگی منابع آب اینگونه جوامع بشمار می‌روند. این نوع فاضلابها محتوی کل مواد جامد (TS)، مواد جامد محلول ثابت و فرار (TDS)، مواد جامد معلق ثابت و فرار (SS)، فسفرآلی و معدنی، ازت (آلی، آمونیاک آزاد، نیتریت و نیترات)، BOD₅، TOC، COD، کلرید، سولفات، قلیائیت بصورت CaCO₃، چربی، سورفاکtant‌ها¹، مواد آلی فرار (VOCs) و کل کلیفرمهای² و تخم انگل‌ها می‌باشند و در اثر ورود به منابع آب، تغییرات عمدۀ‌ای را در تعادل طبیعی آبهای بوجود می‌آورند. از گازهای محلول موجود در فاضلابهای شهری و روستایی که بعنوان بخشی از عوامل آلاینده منابع آب بشمار می‌روند، می‌توان به سولفید هیدروژن، متان و آمونیاک اشاره نمود.

3-2-1- رواناب کشاورزی

رواناب مناطق کشاورزی و مراتع که محتوی کودهای شیمیایی، سموم نباتی، موادآلی و معدنی هستند سرانجام به جریان‌های طبیعی آب در رودخانه‌ها به منابع آبهای سطحی و یا زیرزمینی و یا هر دو

¹. Surfactant
2. coliform

می‌پیوندند. از آنجاییکه وسعت زمینهای کشاورزی اغلب بمراتب بیشتر از مناطق مسکونی هستند لذا ممکن است آلودگی آبها از منشا کشاورزی بهمان نسبت از اهمیت بیشتری برخوردار باشد. رواناب ناشی از انواع فعالیت‌های بهره‌وری از زمین توسط انسان می‌تواند تاثیر اساسی در کیفیت آب رودها، دریاچه‌ها، مخازن و آبهای زیرزمینی داشته باشد. استفاده از آفت‌کشها (نظیر حشره‌کشها، کنه‌کشها، جونده کشها، نماتودکشها، نرم‌تن کشها، علف‌کشها، قارچ‌کشها و جلبک‌کشها) که با مصرف سومون مختلفی (هیدروکربن‌های کلردار^۱، اسیدهای کلروفنوكس^۲، اورگانو فسفاتها و کارباماتها^۳) جهت مبارزه با آفات موجود دارد، آن است که انواع آفت‌کشهایی که کاربرد آنها به دلیل مخاطرات زیست محیطی، در بیشتر کشورهای صنعتی ممنوع شده است، به بازارهای کشورهای در حال توسعه سرازیر می‌شوند.

استفاده از کودهای شیمیایی تهدید اساسی دیگر برای محیط‌های آبی است. حدود نیمی از کودهای مورد استفاده از طریق زهکشی آبهای سطحی، نفوذ به آبهای زیرزمینی نه تنها مورد استفاده نباتات واقع نمی‌شود بلکه این هدر رفت باعث آلودگی منابع آبی می‌شود. کودهای شیمیایی مصرفی در کشاورزی اغلب محتوى فسفاتها، پتاسیم و ازت هستند ورود آنها به منابع آب می‌تواند مقدار نیتروژن و فسفر آب را تا حدی زیاد کنند که برای سلامتی خطرناک باشد، و در عین حال می‌تواند سبب انباست موادغذایی مورد نیاز نباتات در دریاچه‌ها و مخازن، آبهای زیرزمینی و آبهای ساکن در مردابها شوند. با ورود کودهای شیمیایی یا به عبارت بهتر مواد غذایی (فسفر و ازت) به محیط‌های آبی، اختلالاتی در

1. Chlorine hydrocarbon

2. Chlorophenols acids

3. Carbamates

چرخه طبیعی آبها منطقه بوجود آمده و در دریاچه‌ها و مخازن و رودخانه‌ها پدیده یوتیریفیکاسیون^۱ تسریع می‌یابد. یوتیریفیکاسیون به غنی سازی آب توسط موادغذی مخصوصاً ترکیبات نیتروژن و فسفر، که رشد سریع آنگ و بسیاری از گیاهان آبزی را تقویت کرده اطلاق می‌گردد و بر اثر آن اختلال نامطلوب در تعادل ارگانیزم‌ها و کیفیت آب به وجود می‌آید. در سالهای گذشته در ایران در دریاچه سدهای همدان، زاینده‌رود اصفهان و سد میناب و تالاب انزلی و همچنین در برخی از رودخانه‌های کشور نظیر زرجب (در رشت) کم و بیش حالتی از یوتیریفیکاسیون دیده شده است (قربانی و کرباسی، ۱۳۸۵ و میرزا جانی و همکاران، ۱۳۸۸).

صنعت دامپوری در کشور که یکی از مشاغل مهم مردم روستی بشمار می‌رود، نیز سبب تولید پسماندهایی می‌شود که به نیترات تبدیل می‌شوند، و در برخی مناطق عامل مهم آلودگی آبهای سطحی و آبهای زیرزمینی محسوب می‌شوند.

سوم مصرفی در کشاورزی از طرق مختلف، مخصوصاً در حین سمپاشی هوایی وارد آب می‌شوند. در میان چهار دسته سوم آفت‌کش، هیدروکربنهای کلردار نظیر د.د.ت^۲، لیندان^۳، کلرдан^۴، آلدرين^۵، دیلدرين^۶، هپتاکلر^۷ و اندرین^۸ بعلت دارا بودن خاصیت ذخیره شدن در پلانکتونها و جانوران و پایداری و مقاومت آنها، مشکلات زیادی در آبها پدید می‌آورند (صفری و مهردادی، ۱۳۸۴).

4. EutropHication

1. Dichloro diphenyl trichloroethane (D. D. T.)

2. Lindane

3. Chlordane

4. Aldrine

5. Dieldrine

6. Heptachlore

7. Endrine

سموم واردہ به آب علاوه بر اثرات مهلک مستقیم به آبزیان، زندگی آنها را بخاطر از بین بردن پلانکتونها مخصوصاً پلانکتونهای گیاهی و کاهش عمل فتوستتر و در نتیجه کاهش میزان اکسیژن محلول آب، به خطر انداخته و موجب خفگی آبزیان می‌گردد. خاصیت ذخیره شدن سموم کلره در بدن موجودات سبب گردیده که میزان آن در بدن آکل بیشتر از ماقول شود. بعنوان مثال اگر میزان سموم کلره موجود در آب و پلانکتونها جزئی باشد، بخاطر استفاده ماهیان از آنها، غلظت سموم کلره بواسطه ذخیره شدن در بدن ماهیان تشدید می‌گردد و نهایتاً غلظت سم کلره موجود در بدن ماهیان می‌تواند به چند برابر غلظت سم کلره در پلانکتونها برسد. بدیهی است که در اثر استفاده از آب و یا تغذیه انسان از ماهیان، سموم مذکور در بدن انسان ذخیره خواهد شد.

4-2-1- فاضلابهای صنعتی

تمامی فرآوری‌های صنعتی که کم و بیش با آب سر و کار دارند، منبع بالقوه آلودگی رودخانه‌ها، دریاچه‌ها، مخازن سدها و آب‌های زیرزمینی هستند. عدم تصفیه فاضلابها و پسابهای صنعتی در کشورهای در حال توسعه، تا حدی نگران کننده است. فاضلابهای صنعتی نظیر فاضلاب واحدهای چرمسازی، پالایشگاه، پتروشیمی، نیروگاههای حرارتی، نساجی و رنگرزی، فرآوری شیر و تولید فرآورده‌های لبنی، آبکاری فلزات، صنایع فلزی سنگین، صنایع شیمیایی، صنایع غذایی، کشتارگاههای صنعتی دام و مرغ، کاغذسازی و غیره از مهمترین عوامل آلودگی منابع آب موجود در اطراف این کارخانه ها هستند. فاضلابهای صنعتی تخریب قابل توجهی را در محیط‌های آبی ایجاد نموده و بدون تردید نوع

فاضلابهای صنعتی و اثرات تخریبی آنها به ترکیب مواد خام و نحوه فرآوری هر صنعت متفاوت بوده و هر نوع فاضلاب خروجی اثرات متفاوتی را بر منابع آب می‌گذارد. بطورکلی فاضلابهای صنعتی ممکن است دارای بارآلی زیاد (BOD₅، COD بالا و pH اسیدی یا قلیایی شدید بوده و محتوی رنگ، روغن و چربی، هیدروکربورها، فنولها، پروتئین، سولفیدها، سورفاکtantها، نیتروژن، فسفر، سولفور^۱، TSS بالا، TDS زیاد، ترکیبات آلی فرار، سولفید هیدروژن، نیتروژن آلی، آب صابون مستعمل، املاح و سموم مختلف، آلدگی میکروبی و فلزات سنگین سمی نظیر سرب، قلع، وانادیوم، کبالت، کروم ، منگنز، کادمیوم، مس، روی، نیکل، ارسنیک، جیوه، نقره، تیتانیوم، آهن و آلومینیوم و موادنفتی و حلالهای آلی باشند (صفری و مهردادی، 1384).

آلودگی حرارتی یکی دیگر از عوامل آلوده‌کننده محیط‌های آبی بشمار می‌رود. بخش قابل توجهی از آبی که در صنعت، و به خصوص در نیروگاههای حرارتی مصرف می‌شود، به عنوان "آب خنک‌ساز" به کار می‌رود. وقتی چنین آبی پس از مصرف، رها می‌شود، نتیجه آن ممکن است باعث ایجاد آلدگی حرارتی در رودخانه‌ها و یا دریاچه سدها شود. دمای آب خنک‌ساز مصرف شده، معمولاً بمراتب بیش از توده آب دریافت‌کننده آن است و می‌تواند سبب بروز اختلالاتی در تعادل بوم آبی و زندگی آبزیان شود. اضافه شدن گرمای محیط آبی به بیش از 3 درجه سانتیگراد باعث به خطر افتادن زندگی آبزیان می‌گردد زیرا بیش از قدرت تطبیق و سازگاری آنها با محیط است ازسوی دیگر درجه حرارت از خصوصیات فیزیکی آب و فاضلاب است که هم فعالیت بیولوژیکی و هم مقدار گازهای محلول در آب و فاضلاب را تحت تاثیر قرار می‌دهد. یکی دیگر از مواد آلاینده‌ای که از طریق فاضلاب تعداد محدودی

1. Sulphur

از صنایع وارد آبهای سطحی و آبهای زیرزمینی می‌شود مواد رادیواکتیو می‌باشد. این مواد برای زندگی انسان، دام و گیاه فوق العاده خطرناک هستند (ترابیان و هاشمی، ۱۳۸۱).

۵-۲-۱- آلدگیهای بی‌کانون (غیر نقطه ای^۱) منابع آب

در مبحث کنترل آلدگی آب، معمولاً بیشترین توجه به پیامدهای ناشی از تخلیه به فاضلاب تولید شده در مراکز معین (کانونهای آلدگی) نظری خروج فاضلاب صنعتی از یک کارخانه یا یک تصفیه‌خانه، فاضلاب شهری معطوف می‌شود. اما دسته دیگری از منابع مولد فاضلاب وجود دارد که از نظر میزان آلیندگی و تاثیر، گاهی بیش از کانونهای آلدگی مشخص اهمیت می‌یابند. این گروه از منابع مولد فاضلاب را منابع بی‌کانون (غیر نقطه ای) می‌نامند. مسئله آلدگی بی‌کانون آب، بطور مشخص در زمان بارندگی رخ می‌نماید. سیلان، آلدگی را از سطح یک منطقه وسیع می‌شوید و آن را به منابع آب پایین‌دست منتقل می‌کند. شهرنشینی، کشاورزی و بهره‌برداری از جنگل و معدن از جمله فعالیتهايی هستند که سبب بروز آلدگی بی‌کانون منابع آب می‌شوند. به بیان دیگر منابع بی‌کانون، منابعی هستند پرآکنده در سطحی وسیع که در نتیجه فعالیتهاي انسانی، یا به صورت "آلودگی زمینه" در مناطق طبیعی ظاهر می‌شوند. آلدگی بی‌کانون در نتیجه نحوه استفاده از زمین، متغیرهای زمین‌ساختی و عوامل آب و هوایی بروز می‌کنند و این عوامل می‌توانند از یک روز تا روز بعد یا از سالی به سال دیگر بسیار متفاوت باشند.

۱. Non point Pollutions

منابع بی‌کانون بصورت بخشی از چرخه آب، در یک منطقه تولید و به مناطق دیگر منتقل می‌شوند. رواناب سطحی، ذرات خاک فرسایش یافته از مناطق نفوذپذیر را که ممکن است حاوی مواد سمی مانند نمک طعام باشد دربر گرفته و با خود به مناطق پست تر می‌برد. رواناب، آلاینده‌های فروباریده بر مناطق نفوذناپذیر (سطوح آسفالت و غیره) را نیز در خود حل کرده و حمل می‌نماید. به عنوان مثال نمک پاشیده شده در سطح خیابان‌های شهرها و جاده‌های کوهستانی در زمستان به منظور آب کردن برف و یخ با بارشهای بهاری به همراه رواناب سطحی از شهر خارج و به نواحی پست منتقل و کیفیت منابع آبی را تخریب می‌کند. افزون بر این جریان آب‌زیرزمینی، آلاینده‌های ناشی از چاههای فاضلاب و مراکز دفن زباله را جابه‌جا کرده و در مناطق دیگر به منظور استفاده‌های آشامیدنی، کشاورزی یا صنعت با پمپاز به سطح خاک آورده و کیفیت آب را پایین می‌آورد.

به دلیل تفاوت ماهوی بین منابع کانونی و بی‌کانون، کنترل منابع اخیر به مراتب دشوارتر است.

منابع آلودگی بی‌کانون بسیار پراکنده هستند و تحت تاثیر بارشهای نامنظم و مقطوعی به وجود می‌آیند. براساس دسته‌بندی انجام شده توسط آژانس محیط زیست ایالات متحده (EPA)¹، منابع بی‌کانون آب

عبارتند از روانبهایی که از مناطق زیر می‌گذرند :

الف - سطح شهرها

ب - مناطق دردست ساختمان

ج - مکانهای بهره‌برداری از جنگل

د - معادن