

## الفصل الثالث، المحور الثاني: الثوابت المحددة لجودة المياه.

**الوثيقة 5: طرق التزويد بالماء الشروب في الوسط الحضري.** يعطي الجدول التالي الحدود القصوى لقيم ثوابت جودة الماء (عن مجلة La recherche عدد 221 ماي 1990 بتصرف). انطلاقا من معطيات الوثيقة، أستخرج أهم الثوابت المحددة لجودة الماء.

الوثابت	وحدات	حدود قيم الجودة	الوثابت	وحدات	حدود قيم الجودة
1 - ثوابت فيزيائية			حديد Fe	µg/l	200
اللون	وحدة اصطلاحية	15	منغنيز Mn	µg/l	50
الرائحة	-	12°-2° 25°-3°	نحاس Cu	µg/l	1
العكر	-	2	زنك Zn	µg/l	5
الطعم	-	12°-2° 25°-3°	فوسفور P	µg/l	5
درجة الحرارة	°C	25°C	فضة Ag	µg/l	10
pH	-	9 - 6.5	4 - مواد سامة		
2 - ثوابت كيميائية			زرنيخ As	µg/l	50
الكلور Cl	mg/l	250	كاديوم Cd	µg/l	5
الكبريتات SO <sub>4</sub>	mg/l	250	سيانور	µg/l	50
المغنزيوم Mg	mg/l	50	كروم Cr	µg/l	50
الصوديوم Na	mg/l	150	زئبق Hg	µg/l	1
البوتاسيوم K	mg/l	12	نيكل Ni	µg/l	50
الالومنيوم Al	mg/l	0.2	رصاص Pb	µg/l	50
O <sub>2</sub> المذاب	Sat(%)	30	مبيدات الحشرات	µg/l	0.5
3 - مواد غير مستحبة			5 - ثوابت إحيائية		
نترات NO <sub>3</sub>	mg/l	50	بكتيريا معوية		0
نترت NO <sub>2</sub>	mg/l	0.1	مكورة عقدية	وحدات اصطلاحية	0
أمونيوم NH <sub>4</sub>	mg/l	0.5	سلمونيلا معوية		0
أزوت N	mg/l	1	حمة معوية		0

### الوثيقة 6: تصنيف المياه حسب جودتها المعيارية.

معايير الجودة	ممتازة +	جيدة	متوسطة الجودة	رديئة -
درجات الحرارة (°C)	20	22	25	> 30
PH	6.5	7.5	8.5	> 9.5
مواد عالقة	< 25	< 25	30 - 25	70 - 30
O <sub>2</sub> مذاب بالماء (mg/l)	7	5 - 7	3 - 5	< 3
D.C.O	20	25	40	80
D.B.O.5	< 3	5 - 3	10 - 5	25 - 10
نترات NO <sub>3</sub> (mg/l)	30	50	70	100
أمونيوم NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	< 0.1	0.5 - 0.1	2 - 0.5	8 - 2
أزوت N	0.5	1	2	> 2
كبريتات SO <sub>4</sub> <sup>=</sup>	200	250	300	400
كلور Cl <sup>-</sup>	< 100	200 - 100	400 - 200	- 400 1000
حديد µg/l	100	200	250	300
بكتيريا قولونية N/100ml	0	-	5000	-
مبيدات الحشرات µg/l	0	-	0.5	-

تبقى جل المياه المستعملة حاليا بحاجة إلى معالجة إضافية لجعلها قابلة للاستعمال، إلا أن درجة المعالجة تختلف حسب جودة المياه كما هو مبين في الجدول أمامه:

انطلاقا من معطيات هذه الوثيقة، أستخرج المعايير المعتمدة في تصنيف المياه حسب جودتها.