

وزارة الصناعة

مرسوم رقم ١٠٣٩
اعطاء صفة الالتزام لمواصفات تتعلق
بمياه الشرب

ان رئيس الجمهورية،
بناء على الدستور،
بناء على القانون الصادر في ٢٣ تموز ١٩٦٢
المتعلق بإنشاء مؤسسة المقاييس

مادة ٢: تعتقد نتائج الفحوص والتحاليل بناء على اقتراح وزير الصناعة، والمواصفات اللبنانيّة، والاختبارات التي تصدر عن مختبرات الجهات التالية:

- ١- معهد البحوث الصناعية
 - ٢- مديرية مختبرات الصحة العامة
 - ٣- مصلحة الابحاث العلمية الزراعية
- مادة ٣: ينشر هذا المرسوم ويبلغ حيث تدور الحاجة ويعمل به فور نشره في الجريدة الرسمية.
- بعدما في ٢ آب ١٩٩٩
الأمضاء: أميل لحود
- يرسم ما يأتي:
- مادة ٤: تعطى صفة الالتزام القانوني للمواصفتين القائسيتين اللبنانيتين المأذنتين لمياه الشرب والمحلقتين بهذا المرسوم:

رقم الموافقة	عنوان الموافقة
١٦١	رئيس مجلس الوزراء
١٦٢	مياه الشرب المعادة

المصيري وتنطبق عليها جميع الخصائص المميزة لها والواردة في هذه المواصفة الفياسية.

- ١- المجال تختص هذه المواصفة الفياسية بمياه الشرب غير المعبأة ولا تشتمل المياه المعدنية أو الطبيعية أو الغازية بانواعها المختلفة.
 - ٢- التعريف يجب الا تزيد الخصائص الحسية لمياه الشرب على الحدود الواردة في الجدول ١:
 - ٣- المتطلبات والخصائص يجب ان يتواافق في مياه الشرب ما يلي:
- ١-٣ الخصائص الحسية
- يجب الا تزيد الخصائص الحسية لمياه الشرب على الحدود الواردة في الجدول ١:

الجدول (١): الحد الأقصى للخصائص الحسية في مياه الشرب

الخصائص الحسية	الحد الأقصى المسموح به	طرق اختبار العينات
اللون	٢٠ وحدة	اللون
العکارة	٠٠ وحدات	ونق ما هومدد
الطعم (التخفيف عند حرارة ١٢ درجة س)	٠	في البند ٢-٤
(التخفيف عند حرارة ٢٥ درجة س)	٣	
الراحة (التخفيف عند حرارة ١٢ درجة س)	٠	
(التخفيف عند حرارة ٢٥ درجة س)	٢	

* = وحدة اللون محتسبة بمقاييس الكرويلت البلاتين

** = وحدة العکارة محتسبة بمقاييس جاكسون للتعكر.

3- الخصائص الكيميائية والفيزيقية
المطلبات الواردة في الجدول 2:
يجب ان تتوافق خصائص مياه الشرب

الجدول (2): المطالبات الكيميائية والفيزيقية لمياه الشرب

طرق أخذ العينات	الحد الاقصى المسموح به	الخصائص
يتم اخذ العينات شهريا وفقا لعدد السكان	1500 ميكروسيمنز/سم	الموصلية عند حرارة 20 درجة س°
طرق أخذ العينات	الحد الاقصى المسموح به (مع / ل)	الخصائص
يتم اخذ العينات وتحليلها يوميا وفقا لعدد السكان	0,3	الكلور الطلق (Cl ₂)
	بين 6,5 و 8,5	تركيز شوارد الهرجين
يتم اخذ العينات وتحليلها شهريا وفقا لعدد السكان	500	المادة الصلبة الحلوة
	1	النحاس (cu)
	0,3	الحديد (Fe)
	50	المغنيزيوم (Mg)
	0,05	المنغنيز (Mn)
	250	الكبريتات (SO ₄ ⁻)
	5	الخارصين (الزنك) (Zn)
	200	الكلسيوم محتسبا ككريونات الجير (الكلسيوم) (CaCO ₃)
	200	الكلوريات (Cl ⁻)
	250	القصارة الاجمالية محتسبة ككريونات الجير (الكلسيوم)
	0,001	المركبات الفينولية (محتسبة كفينول باستثناء الفينولات الطبيعية غير المتفاعلة مع الكلور)
	لا يوجد	الزيوت المعدنية
	0,2	مستخلص الكلوروفورم على الفحم (الكريون)
	لا يوجد	عوامل ذات فعالية سطحية (كريتونات الالكيل - بنزين)
	لا يوجد	النشادر (الأمونيا)
	1	الفسفات (P ₂ O ₅)

طرق أخذ العينات	الحد الأقصى المسموح به (مغ/ل)	الخصائص	(تابع)
يتم أخذ العينات وتحليلها فصلياً وفقاً لعدد السكان	0,5		المواد العضوية
	0,05		النتريت (NO_2)
	0,05		كبريتيد الهدرجين (H_2S)
	45		النترات (NO_3)
	150		الصوديوم (NA)
	12		البوتاسيوم (k)
	0,2		الالمنيوم (AL)
	0,05		الزرنيخ (As)
	0,005		الكادميوم (Cd)
	0,05		السيان (CN)
	0,001		الزئبق (Hg)
	0,01		السلينيوم (Se)
	0,01		رصاص (Pb)
	0,05		الكروم السادس (Cr)
	0,5		الباريوم (Ba)
	0,01		الفضة (Ag)
	0,02		الnickel (Ni)
يتم أخذ العينات وتحليلها فصلياً وفقاً لعدد السكان	الهدركريونات العطرية متعددة الحلقات التي تشمل:		
	0,0002	الفلورانتين	
	0,0002	3, 4 بنزفلورانتين	
	مجتمعة	11, 12 بنزفلورانتين	
	0,0001	3, 4 بنزيبيرين	
	0,0001	12.1 بنزيبيريلين	
	0,0002	الاندينو (3,2,1, ج, د) بيرين	
	0,0002		

طرق أخذ العينات	الحد الأقصى المسموح به (مغ/ل)	الخصائص	(تابع)
يتم أخذ العينات وتحليلها كل 6 (ستة) أشهر وفقاً لعدد السكان	1.5	الفلور بين 8 و 12 درجة س	
	0,7	بين 25 و 30 درجة س	
	0,06	المركبات العضوية المهلجة	
	0,1	الكلوروفورم	
	0,00002	الدرلين + ديلدرلين	
	0,0002	لندان	
	0,02	ميتوكسي كلور	
	0,003	توكسافين	
	0,03	4 ثائي كلورفينوكس حمض الخل	
	0,009	5,4(2) ثلاثي كلورفينوكس حمض البروبينيك	

يتم أخذ العينات وتحليلها وفقاً للفقرة 1-4.

4-3 الخصائص الجرثومية
يجب الا تزيد الخصائص الجرثومية في مياه الشرب على الحدود الواردة في الجدول 4:

3-3 الخصائص الحيوية
يجب ان تكون مياه الشرب خلوا من الحشرات او بويضاتها او يرقاتها او حويصلاتها او اجزائها او الحيوانات الاولية ومن ضمنها الامبياء، وان تكون خلوا من الطحالب والفطريات.

الجدول (4): الحد الأقصى للخصائص الجرثومية في مياه الشرب

الحد الأقصى المسموح به	الخصائص
0 في 100 ml	الاحياء القولونية الاجمالية
0 في 250 ml	المكورات العقدية البرازية
0 في 50 ml	الاحياء اللاهوائية المتجرثمة المختزلة للكبريت
0 في 250 ml	الاحياء القولونية البرازية
0 في 250 ml	اشريشيا كولاي عند حرارة 37 و 44,5 درجة س
0 في 250 ml	بسودوموناس ايروجينوزا
1ml في 100 ml	العدد الاجمالي للأحياء المجهرية الهوائية عند حرارة 22 درجة س وحضنها لمدة 72 ساعة
1ml في 20 ml	عند حرارة 37 درجة س وحضنها لمدة 24 س

تؤخذ العينات للفحص الجرثومي من شبكات توزيع المياه وفقاً للجدول ٥:

٤ - فحوص التحقق

١-٤ طرق أخذ العينات للفحص الجرثومي

الجدول (٥): طرق أخذ العينات للفحص الجرثومي

العدد الأدنى من العينات الواجب أخذها من مختلف نواحي الشبكة	أقصى فترة بين عينتين متتاليتين	عدد السكان
عينة واحدة كل أسبوعين	اسبوعان	٥٠٠٠ حتى
عينة واحدة كل أسبوعين لكل ٥٠٠٠ ساكن	اسبوعان	٥٠٠١ الى ٢٠٠٠٠
عينة واحدة كل أسبوع لكل ١٠٠٠٠ ساكن	اسبوع	٢٠٠٠١ الى ٥٠٠٠
عينة واحدة لكل أربعة أيام لكل ١٠٠٠٠ ساكن	اربعة أيام	٥٠٠٠١ الى ١٠٠٠٠٠
عينة واحدة كل يوم لكل ٢٠٠٠٠ ساكن	يوم واحد	١٠٠٠٠٠ أكثر من

٤-٢ طرق الاختبار

مراجع طرق الاختبار	الخصائص
ISO 7887: 1994	اللون
EPA 140.1	الرائحة
ISO 7027: 1990	العكارنة
ISO 10523: 1994	تركيز شوارد الهدرجين
ISO 11969: 1996	الزرنيخ
ISO 5961: 1994	الكادميوم
SO 6703-4: 1985	السيان
ISO 5666-3: 1984	الزئبق
ISO 9297: 1989	الكلوريدات
ISO 9965: 1993	السلينيوم
ISO 11083: 1994	الكروم السادس
ISO 10359-2: 1994	الفلور
ISO 6332: 1988	الحديد المنحل
ISO 7980: 1986	الكلسيوم والمغنتيوم
ISO 6333: 1986	المنغنيز

مراجع طرق الاختبار	(تابع) الخصائص
ISO 9280: 1990	الكبريتات
ISO 7393-1: 1985	الكلور
AOAC 920.201	الباريوم
AOAC 974.27	الفضة
AOAC 973.52	القساوة الاجمالية
AOAC 973.55	الفسفور
EPA 8040	الفينولات
AOAC 920.193	المواد الصلبة الحلولية
AOAC 926.15	كبريتيد الهدرجين
AOAC 973.47	المواد العضوية
ISO 8288: 1986	الكوبالت والنيكل والخارصين (الزنك) والرصاص والكadmium والنحاس
ISO 7888: 1985	الموصلية
ISO 7890-3: 1988	النترات
ISO 6777: 1984	النتریت
ISO 7393-3: 1990	الكلور الطلق والكلور الاجمالي
ISO 5664: 1984	النشادر (الأمونيا)
ISO 11905-1: 1997	الأروت (النترجين)
EPA 8080	الدرين - ديلدرین - ميتوکسي كلور - توکسافین
EPA 8100-8310	الهدرکربونات العطرية
EPA 425.1-1	عوامل ذات فعالية سطحية

- Décret (France) Numéro 91-257, Ministère des Affaires Sociales et de la Solidarité, mars 1991; «Eaux destinées à la consommation humaine-Code de la santé Publique-Première partie».
- Environmental Protection Agency, «Current drinking water standards».
- المواصفة القياسية السعودية «مياه الشرب المعبأة وغير المعبأة» (م.ق.س. ١٩٨٤/٤٠٩) الطبعة الثانية.

5 – المراجع

- Journal officiel des communautés européennes: Directives 98/83/CE du Conseil de 3 Novembre 1998 «Relative à la qualité des eaux destinées à la consommation humaine».
- Rizet M. et Cognet L., 1985; «La qualité des eaux de consommation-Nouvelles normes-analyses sophistiquées», L'actualité chimique,

- اختبارات وتحاليل لعينات من المياه اجرتها مصلحة مياه بيروت بالتعاون مع الجامعة الاميركية في بيروت.
- الجريدة الرسمية، العدد 45 قرار (رقم ١/٥٢) الصادر في ٢٩ تموز ١٩٩٦ عن وزارة البيئة في الجمهورية اللبنانية.

- الموصفة القياسية اللبنانيّة «مياه الشرب» (رقم ٧٥: ١٩٧٠).
- المرسوم الاشتراعي اللبناني رقم ١٠٨ «تنظيم استثمار المياه والمرطبات المعباء في أوعية» الصادر في ١٦ ايلول سنة ١٩٨٣ - في الجريدة الرسمية العدد ٤٥ في تاريخ ٨٣/١١/١٠.

٦ - المصطلحات التقنية

انكليزي	فرنسي	عربي
2,4 dichlorophenoxy acetic acid	2,4 dichlorophenoxy acide acétique	4,2 ثانوي كلورفينوكسي حمض الخل
2,4,5 trichlorophenoxy propionic acid	2,4,5 trichlorophenoxy acide propionique	5,4,2 ثالثي كلورفينوكسي حمض البروبينيك
Total coliforms	Coliformes totaux	احياء قلوئونية اجمالية
Feecal coliform	Coliformes fécaux	احياء قلوئونية برازية
Sporulated sulphite reducing anaerobes	Anaérobies sporulés sulfito-réducteurs	احياء لاموائية متجرثمة مختزلة للكبريت
Esherichia coli	Esherichia coli	اشريشيا كولاي
Aldrin	Aldrine	الدرلين
Barium	Baryum	باريوم
Bromomethane	Bromométhane	بروموميثان
Pseudomonas aeruginosa	Pseudomonas aeruginosa	بسودوموناس ايروجينوزا
Benzopyrene	Benzopyrène	بنزويبرين
pH value	Valeur de pH	تركيز شوارد الهدرجين
Toxaphene	Toxaphène	توكسافين
Iron	Fer	حديد
Vesicles	Vesicules	حربيصلات
Zinc	Zinc	خارصين (زنك)
Organoleptic parameters	Paramètres organoleptiques	خصائص حسية
Dieldrin	Dieldrine	ديلدرين
Odor	Odeur	رائحة
Lead	Plomb	رصاص
Mercury	Mercure	زئبق
Arsenic	Arsenic	زرنيخ
Mineral oils	Huiles minérales	زيوت معدنية
Selenium	Sélénium	سلينيوم
Cyanide	Cyanures	سيان
Alge	Algues	طحالب
Taste	Saveur	طعم

انكليزي	فرنسي	(تابع) عربي
Parasites	Parasites	طفيليات
Turbidity	Turbidité	عكاره
Silver	Argent	فضة
Fluoride	Fluor	فلور
Fluoranthene	Fluoranthène	فلورانتين
Phenols	Phenols	فيتولات
Total hardness	Dureté totale	قساوة اجمالية
Cadmiun	Cadmiun	كادميوم
Sulfates	Sulfates	كبريتات
Chromium	Chrome	كروم
Calcium	Calcium	كلسيوم
Chlorine	Chlore	كلور
Chloroform	Chloroforme	كلوروформ
Lindane	Lindane	لندان
Color	Couleur	لون
Pesticides	Pesticides	مبيدات
Treatment	Traitemet	معاملة - معالجة
Magnesium	Magnésium	منغنزيوم
Feacial streptococcus	Streptocoques fécaux	مكورات عقية برازية
Fit for consumption	Propre à la consommation	ملائم للاستهلاك البشري
Manganese	Manganèse	منغنيز
Total dissolved solids	Résidus secs solubles	مواد صلبة حلوله
Conductivity	Conductivité	موصلية
Drinking water	Eau potable	مياه الشرب
Methoxy chlor	Methoxy chlore	ميتوكسي كلور
Nitrate	Nitrate	نترات
Nitrite	Nitrite	نتریت
Copper	Cuivre	نحاس
Aromatic hydrocarbons	Hydrocarbures aromatiques	هدرڪربونات عطرية
Larvae	Larves	يرقات

الهيئات التي شاركت في اعداد المواصفة
 وزارة الصناعة
 وزارة الاقتصاد والتجارة
 وزارة الموارد المائية والكهربائية
 مؤسسة المقاييس والمواصفات اللبنانيّة -
 ليبنور

وزارة الصحة العامة - مديرية الوقاية
الصحية
وزارة الصحة العامة - مديرية مختبرات
الصحة
نقابة المهندسين في الشمال
معهد البحوث الصناعية
مصلحة مياه بيروت
مصلحة مياه طرابلس
مصلحة مياه صيدا - نبع الطاسة
مصلحة مياه الباروك

- تتدنى بدرجة حرارة ثابتة خلال
سنة متواصلة ويمتد عيوبن على الأقل في
الشهر الواحد. كما يجب أن تكون
موصليتها Conductivity ثابتة خلال الفترة
نفسها.

- خلوا من الجراثيم والطفيليات المرضية
والغفن أو أي عنصر آخر مضرك.

- أن يكون المصدر محظيا جيولوجيا وفقا
لقوانين المرعية الإجراء.

٢-٢ المياه المعدينية الطبيعية

هي مياه طبيعية، وفقا لما ورد في
البند ١-٢ للمياه الطبيعية، وتمتاز عنها بما
يليه:

- خصائص تجعل لها صفات صحية أو
علاجية مستندة إلى دراسات فنية مختلفة
ودراسات جيولوجية وكميمائية وفيزيائية
وبيولوجية وإحاث وتجارب على الأقل
مدة كل من هذه الدراسات عن سنة
واحدة.

- محتواها من المواد المعدينية والعناصر
النادرة الضرورية لجسم الإنسان Oligo-
Elements وغيرها.
- نقاوتها الطبيعية.

٣-٢ مياه الطاولة المعبأة

هي مياه صالحة للشرب اصلا أو
جعلت صالحة للشرب بعد
الالمعالجة وتنزق مع متطلبات
المواصفة القياسية اللبنانية رقم
«مياه الشرب».

مياه الشرب المعبأة

١ - المجال
تستخدم هذه المواصفة الفيسيّة
بالمتطابقات والخصائص الواجب توافرها في
مياه الشرب المعبأة في عيوب لا تشتمل
والواردة في التعريف أدناه، وهي لا تشتمل
ومياه الغازية.

٢ - التعريف
٢-١ المياه الطبيعية المعبأة
هي مياه جوفية صالحة للشرب
الجدول

٣ - المتطلبات والخصائص
٣-١-٣ الخصائص الحسية
- يجب إزالة تزيد الخصائص الحسية لمياه
الشرب المعبأة على الدخود الواردة في

الجدول (١): الحد الأقصى للخصائص الحسية في مياه الشرب المعبأة

الحد الأقصى المسموح به	الخصائص الحسية
٥ وحدة *	اللون
٥ وحدات **	العكاراة

* = وحدة اللون محاسبة بمقاييس الكوبلت البلاتين

** = وحدة العكاراة محاسبة بمقاييس جاكسون للتغذير.

يجب أن تتوافق المياه الطبيعية المعبأة
ومياه الطاولة المعبأة مع الخصائص الواردة
في الجدول ٢:
2-3 الخصائص الكيميائية والفزيقية
1-2-3 المياه الطبيعية المعبأة و المياه
طاولة المعبأة

**الجدول (٢): الخصائص الكيميائية والفزيقية
للمياه الطبيعية المعبأة و مياه الطاولة المعبأة**

الحد الأقصى المسموح به	الخصائص
١٥٠٠ ميكروسيمنز/سم	الموصلية عند حرارة ٢٠ درجة س°
الحد الأقصى المسموح به (مغ/ل)	الخصائص
٠,٣	الكلور الطليق (Cl_2)
٨,٥ و ٦,٥	تركيز شوارد الهدرجين
٥٠٠	المواد الصلبة الحلولية
١	النحاس (Cu)
٠,٣	الحديد (Fe)
٥٠	المغنيزيوم (Mg)
٠,٠٥	المنغنيز (Mn)
٢٥٠	الكبريتات (SO_4^{2-})
٥	الخارصين (الزنك) (Zn)
٢٠٠	الكلسيوم محاسبة كربونات الجير (الكلسيوم) (CaCO_3)
٢٠٠	الكلوريدات (Cl^-)
٢٥٠	القساوة الاجمالية محاسبة كربونات الجير (الكلسيوم)

الحد الاقصى المسموح به (مغ/ل)	الخصائص (تابع)
0,001	المركبات الفينولية (محتسبة كفينول باستثناء الفينولات الطبيعية غير المتفاعلة مع الكلور)
لا يوجد	الزيوت المعدنية
0,2	مستخلص الكلوروفورم على الفحم (الكريون)
لا يوجد	عوامل ذات فعالية سطحية (كبريتونات الالكيل - بنزين)
لا يوجد	النشادر (الأمونيا)
1	الفسفات (P_2O_5)
0,5	المواد العضوية
0,05	النتريت (NO_2)
0,05	كبريتيد الهدرجين (H_2S)
45	النترات (NO_3)
150	الصوديوم (Na)
12	البوتاسيوم (K)
0,2	الالمنيوم (Al)
0,05	الزرنيخ (As)
0,005	الكادميوم (Cd)
0,05	السيان (CN)
0,001	الرثيق (Hg)
0,01	السلنيوم (Se)
0,01	الرصاص (Pb)
0,05	الكروم السداسي (Cr)
0,5	الباريوم (Ba)
0,01	الفضة (Ag)
0,02	النيكل (Ni)

الحد الاقصى المسموح به (مغ/ل)		(تابع) الخصائص
مجتمعة 0,0002	منفردة	الهدركربونات العطرية متعددة الحلقات التي تشمل:
	0,0002	الفلورانتين
	0,0002	4,3 بنزفلورانتين
	0,0001	12,11 بنزفلورانتين
	0,00001	4,3 بنزبيررين
	0,0002	12,1 بنزبيريلين
	0,0002	الاندينو (3,2,1,ج,د) بيررين
الفلور 0,7	1,5	بين 8 و 12 درجة س
	0,7	بين 25 و 30 درجة س
المركبات العضوية المهلجة 0,06		الكلوروفورم
	0,1	الدرین + ديلدرین
	0,00002	لنдан
	0,0002	ميتوكسي كلور
	0,02	توكسافين
	0,03	4,2 ثائي كلورفينوكس حمض الخل
	0,009	5,4,2(2) ثلاثي كلورفينوكس حمض البروبيونيك

2-2-3 المياه المعدنية الطبيعية يسمح فقط بتواجد المواد الواردة في الجدول 3 بالكميات المبينة فيه.

1-2-2-3 شروط عامة

الجدول (3): المواد المسموح بها في المياه المعدنية الطبيعية

الحد الاقصى المسموح به	المادة
1	النحاس
0,05	المغنيز
5	الخارصين (الزنك)
30	البورات

الحد الاقصى المسموح به	(تابع) المادة
3	المواد العضوية
0,05	الزرنيخ
1	الباريوم
0,01	الكادميوم
0,05	الكروم السادس
0,05	الرصاص
0,001	الزئبق
0,01	السيليسيوم
2	الفلور
45	النيترات
0,05	كبريتيد الهدرجين
0,01	السيان

الواردة في الجدول (4) شرط وضع العبارة
الملازمة لكل حالة استثنائية على بطاقة
(1-2-2-3)، يسمح بالاستثناءات التالية
بالاضافة الى ما ورد في الشروط العامة

الجدول (4): الشروط الخاصة بالمياه المعدنية الطبيعية

العبارة الملازمة	المحتوى	المادة
عناصر نادرة ضرورية للجسم	لا يزيد على 500	املاح معدنية
خفيفة الاملاح المعدنية	لا تزيد على 50	املاح معدنية
غنية بالاملاح المعدنية	لا تقل عن 1500	املاح معدنية
يحتوي على الكبريت	لا تقل عن 250	SO_4^{--}
يحتوي على الكلوريدات	لا تقل عن 200	Cl^-
كلسية	لا يقل عن 200	الكلسيوم Ca^{++}
يحتوي على المغنيزيوم	لا يقل عن 50	المغنيزيوم Mg^+
مملحة	لا يقل عن 200	الصوديوم Na^+
قليلة الملح	لا تزيد على 20	الصوديوم Na^+
مناسب لتحضير غذاء الاطفال	لا يزيد على 15 لا يزيد على 0,05	النترات NO_3^- النيتريت NO_2^-
يحتوي على الحديد	لا يقل عن 1	الحديد Fe^{++}

3-3 الخصائص الجرثومية
الشرب المعباء على الحدود الواردة في الجدول (٥).
يجب الا تزيد الخصائص الجرثومية في مياه

الجدول (٥)**الحد الاقصى للخصائص الجرثومية في مياه الشرب المعباء**

الحد الاقصى المسموح به	الخصائص
٠ في 100 ml	الاحياء القولونية
٠ في 250 ml	المكورات العقدية البرازية
٠ في 50 ml	الجراثيم اللاهوائية المحولة للكبريت
٠ في 250 ml	الكولييفورم البرازية
٠ في 250 ml	اشريشيا كولاي عند حرارة 37 و 44,5 درجة س
٠ في 250 ml	بسودوموناس ايروجينوزا
١ في 100 ml	العدد الكلي للبكتيريا الهوائية عند حرارة 22 درجة س و حضنها لمدة 72 ساعة
٢٠ في 1 ml	عند حرارة 37 درجة س و حضنها لمدة 24 ساعة

2-4 التحقق من الانفاج المحلي

أ - يجب ان يطبق المصنع شروط «Good Manufacturing Practice» بما فيها ضبط النقاط الهامة في تحليل المخاطر «HACCP» وفق ارشادات «لجنة دستور الغذاء».

ب - يجب ان يتواافق في المصانع المحلية نظام ضبط جودة داخلي يتواافق مع البنود الواردة أدناه من المعاصفة القياسية الدولية ISO 9002 «نموذج نظام ضمان الجودة في الانتاج والتركيب والخدمة»:

ملاحظة: يجب اخذ العينات لتقدير البكتيريا الهوائية خلال فترة 12 ساعة من زمن الانتاج.

4 - فحوص التتحقق
4-1 طرق اخذ العينات من البضاعة المستوردة
تؤخذ العينات بطريقة عشوائية وفقا لما هو وارد في الموافقة الدولية الصادرة عن لجنة دستور الغذاء المتعلقة بأخذ العينات من المنتجات الغذائية المعلبة.

Element	Title	العنوان
4.6	Purchasing	المشتريات
4.8	Product identification and traceability	تعريف المنتج وتنبيه
4.9	Process control	ضبط العمليات الانتاجية
4.10	Inspection and testing	المعاينة والفحص
4.11	Control of inspection, measuring and test equipment	ضبط معدات المعاينة والقياس والفحص
4.12	Inspection and test status	حالة المعاينة والفحص
4.13	Control of nonconforming product	ضبط المنتج غير المطابق
4.14	Corrective and preventive action	الإجراءات الوقائية والتصحيحية
4.15	Handling, storage, packaging, preservation and delivery	المناولة والتخزين والتغليف والمحافظة والتسليم
4.16	Control of quality records	ضبط مستندات الجودة
4.17	Internal quality audits	التدقيق الداخلي بالجودة

عينات من مختلف خطوط الانتاج مرة بالشهر على الاقل وشرط الا يقل عدد العينات الماخوذ كل مرة عن عينتين اثنتين.

3-4 طرق التحليل والاختبار
تعتمد طرق التحليل والاختبار الواردة في الجدول (6).

ج - يجب اجراء تحقق من نظام ضبط الجودة الداخلي للمصنع، من قبل الجهات المعنية، وفق متطلبات المواصفة الدولية رقم 10011-1 «التدقيق بانظمة ضبط الجودة».

د - يجب على الجهة المعنية بالمراقبة اخذ

الجدول (6): طرق التحليل والاختبار

مراجع طرق الاختبار	الخصائص
ISO 7887: 1994	اللون
EPA 140.1	الرائحة
ISO 7027: 1990	العکارة
ISO 10523: 1994	تركيز شوارد الهدرجين
ISO 11969: 1996	الزرنين
ISO 5961: 1994	الكادميوم
SO 6703-4: 1985	السيان
ISO 5666-3: 1984	الزنبق
ISO 9297: 1989	الكلوريدات
ISO 9965: 1993	السلينيوم

المصائص	(تابع)	مراجع طرق الاختبار
الكروم السداسي		ISO 11083: 1994
الفلور		ISO 10359-2: 1994
الحديد المنحل		ISO 6332: 1988
الكلسيوم والمغنيزيوم		ISO 7980: 1986
المغنيز		ISO 6333: 1986
الكبريتات		ISO 9280: 1990
الكلور		ISO 7393-1: 1985
الباريوم		AOAC 920.201
القصة		AOAC 974.27
القساوة الاجمالية		AOAC 973.52
الفسفور		AOAC 973.55
الفينولات		EPA 8040
المواد الصلبة الحلولية		AOAC 920.193
كربونيد الهرجين		AOAC 926.15
المواد العضوية		AOAC 973.47
الكوبالت والنيكل والخارصين (الزنك) والرصاص والكادميوم والنحاس		ISO 8288: 1986
الموصولة		ISO 7888: 1985
النترات		ISO 7890-3: 1988
النتریت		ISO 6777: 1984
الكلور الطلق والكلور الاجمالي		ISO 7393-3: 1990
النشادر (الأمونيا)		ISO 5664: 1984
الأروت (الترجين)		ISO 11905-1: 1997
الدرین - ديلدرین - ميتوکسی كلور - توکسافين		EPA 8080
الهدرکربونات العطرية		EPA 8100-8310
عوامل ذات فعالية سطحية		EPA 425.1-1

العبوات اي مادة مضرة بالصحة الى المادة المعدنة. كما يجب الا يتسبب تركيب هذه المواد بأي تأثير مؤذ او ضار على طبيعة المياه او طعمها او رائحتها.

- تخزن العبوات في مخازن نظيفة خلوها من المواد الغريبة والمواد الكيميائية والمنظفات

5 - التعبئة والتخزين والنقل

- تعبأ المياه في عبوات صحية نظيفة معقمة وجافة ومطابقة للمواصفات المتعلقة بها، ويحكم اغلاقها لتحفظ المادة المعبأة من التلوث والرطوبة.

يجب الا تدخل في المواد التي تصنع منها

- محتوى الماء من الأنيونات والكاتيونات المختلفة الأساسية
- المحتوى الصافي بالوحدات المتربة وفق النظام الدولي
- رقم الدفعه، وفي حال تعذر ذلك يعتمد تاريخ التعبئة (بالسنة والشهر واليوم والساعة)
- تاريخ التعبئة وتاريخ انتهاء الصلاح باليوم والشهر والسنة، وبطريقة غير رمزية
- اسم المصنع وعنوانه وعلامته التجارية ان وجدت، مع ذكر بلد المنشأ.
- 6- يجب اضافة عبارة او اكثر من العبارات المذكورة في الجدول الوارد في الفقرة (2-2-3) المتعلقة بالشروط الخاصة بالمياه المعدنية الطبيعية، شرط الا يقل حجم خط العبارة المعنية عن حجم خط عبارة «مياه معدنية طبيعية» وان يأتي تحتها مباشرة.
- 6- بالنسبة لمياه الطاولة المعبأة والتي تمت معالجتها لجعلها صالحة للشرب، يجب ذكر ذلك على بطاقة المعلومات البيانية مع ذكر طريقة المعالجة.

ويعيدا على اشعة الشمس ومصادر الحرارة التي تزيد على حرارة الغرفة العادمة.

- تنقل العبوات بطريقة تمنعها من التلوث او التلف.

6 - بطاقة المعلومات البيانية 6- مع عدم الالتزام بما نصت عليه المواصفة القياسية اللبنانية «لصاقات المواد الغذائية»، يجب ان يذكر على بطاقة العبوة ما يلي:

- اسم المنتج اي «مياه معدنية طبيعية» او ... وفقاً للتعریف

- ذكر مصدر الماء
- في حال المياه المتفجرة، يمكن ذكر ذلك باستعمال كلمة نبع على بطاقة المعلومات مع امكانية تسمية هذا النبع
- الصفات الطبية والعلاجية المرخص بها، اذا وجدت

- قيمة تركيز شوارد الهيدروجين

7 - المصطلحات التقنية

إنكليزي	فرنسي	عربي
2,4 dichlorophenoxy acetic acid	2,4 dichlorophenoxy acide acétique	4,2 ثانوي كلوروفينوكسي حمض الخليك
2,4,5 trichlorophenoxy propionic acid	2,4,5 trichlorophenoxy acide propionique	5,4,2 ثالثي كلوروفينوكسي حمض البروبينيك
Total coliforms	Coliformes totaux	احياء قلوذية
Esherishia coli	Esherishia coli	اشيريشيا كولاي
Aldrin	Aldrine	الدرین
Enterococcus	Enterocoques	انتيروكوكوس
Barium	Baryum	باريوم
Bromomethane	Bromométhane	بروموميتان
Pseudomonas	Pseudomonas	بسيدوموناس
Benzopyrene	Benzopyrène	بنزويرين
pH value	Valeur de pH	تركيز شوارد الهيدروجين
Toxaphene	Toxaphine	تركساسفين
Iron	Fer	حديد
Vesicles	Vesicules	حبيصلات

انكليزي	فرنسي	عربي (تابع)
Zinc	Zinc	خارصين (زنك)
Organoleptic parameter	Paramètres organoleptiques	خصائص حسية
Dieldrin	Dieldrine	دي الدرين
Odor	Odeur	رائحة
Lead	Plomb	رصاص
Mercury	Mercure	زئبق
Arsenic	Arsenic	زرنيخ
Mineral oils	Huiles minérales	زيوت معدنية
Selenium	Sélénium	سلينيوم
Cyanide	Cyanures	سوانيد
Fit for consumption	Propre à la consommation	صالح للاستهلاك البشري
Alga	Algues	طحالب
Taste	Saveur	طعم
Parasites	Parasites	طفيليات
Total hardness	Dureté totale	عسر اجمالي
Turbidity	Turbidité	عكارة
Silver	Argent	فضة
Fluoride	Fluor	فلور
Fluoranthene	Fluoranthène	فلورانتين
Ultra-Violet	Ultra-Violet	فوق البنفسجية
Phenols	Phenols	فيتولات
Cadmium	Cadmium	كادميوم
Sulfate	Sulfate	كبريتات
Chromium	Chrome	كروم
Calcium	Calcium	كلسيوم
Chloride	Chlore	كلور
Chlorophorm	Chlorophorme	كلوروформ
Feecal coliforms	Coliformes fécaux	كوليوفورم برازية
Lindane	Lindine	لندين
Color	Couleur	لون
Pesticides	Pesticides	مبيدات
Treatment	Traitemet	معاملة - معالجة
Magnesium	Magnésium	مغنزيوم

انكليزي	فرنسي	عربي (تابع)
Manganese	Manganèse	منغنيز
Conductivity	Résistivité	موصلية
Methoxy chloride	Methoxy chlore	ميتوكسي كلور
Nitrate	Nitrate	نترات
Nitrite	Nitrite	نتریت
Copper	Cuivre	نحاس
Aromatic hydrocarbons	Hydrocarbures aromatiques	هدرکربورات عطرية
Crubs	Larves	برقات

وزارة الصحة العامة - مديرية الوقاية
الصحية
وزارة الصحة العامة - مديرية مختبرات
الصحة العامة
وزارة الصحة العامة - مصلحة الهندسة
الصحية
مصلحة مياه بيروت
مصلحة الابحاث العلمية الزراعية
مصلحة مياه طرابلس
مصلحة مياه صيدا - نبع الطاسة
مصلحة مياه الباروك
مصلحة مياه كسروان والفتوح
مصلحة مياه زحلة
اليونيسف
معهد البحوث الصناعية
الجامعة الاميركية - كلية الطب
الجامعة الاميركية - كلية الصحة
الجامعة اللبنانية - كلية الزراعة
شركة أكواتيك الهندسية
مياه صنفين
مياه تنورين
مياه ندى
مياه سبيل
مياه منى كول
مياه نهل
مياه ريم
مياه صحة

٨ - المراجع

- Journal officiel des communautés européennes du 10 juin 1989, Decret no. 89-369 du 6 juin 1989 relatif aux eaux minerales naturelles et aux potables préemballées.
- Codex Alimentarius, Volume 11, 1994: «Eaux minérales naturelles» (Codex stan 108-1981).
- EEC Directive 80/777.
- International Bottled Water Association. March 20,1998 Model Bottled Water Regulation.
- المواصفة القياسية السعودية «مياه الشرب غير المعبأة والمعبأة» (م.ق.س 1984/409) الطبعة الثانية.
- المرسوم الاشتراكي اللبناني رقم 108 «تنظيم استثمار المياه والمرطبات المعبأة في اوعية» الصادر في 16 ايلول سنة 1983 في الجريدة الرسمية عدد 45 بتاريخ 83/11/10.
- المواصفة القياسية الاردنية رقم 200/1987 «المياه المعدنية الطبيعية».
- الهيئات التي شاركت في اعداد المواصفة
مؤسسة المقاييس والمواصفات اللبنانية -
لبيشور
- وزارة الصناعة
- وزارة الاقتصاد والتجارة
- وزارة الزراعة
- وزارة الموارد المائية والكهربائية