

تحليل عينات تعكر المياه مقدمة تعكر المياه هو انخفاض في شفافية المياه بسبب وجود جزيئات معلقة أو مواد كيميائية في الماء. وجود مواد كيميائية، مثل المعادن الثقيلة والمبيدات الحشرية. تغيرات في خصائص الماء، مثل درجة الحرارة أو الأس الهيدروجيني. أهمية تحليل عينات تعكر المياه يمكن أن يؤدي تعكر المياه إلى العديد من المشكلات، بما في ذلك: جعل المياه غير آمنة للشرب. تقليل كفاءة أنظمة معالجة المياه. إتلاف الأجهزة المنزلية. هناك العديد من الطرق لتحليل عينات تعكر المياه، بما في ذلك: الطريقة الضوئية: تعتمد هذه الطريقة على استخدام جهاز لقياس مدى امتصاص الضوء بواسطة الجسيمات المعلقة في الماء. نتائج تحليل عينات تعكر المياه تعتمد نتائج تحليل عينات تعكر المياه على طريقة التحليل المستخدمة. في حالة الطريقة البصرية، يتم التعبير عن نتائج التحليل عادةً على مقياس من 0 إلى 100، حيث يمثل 0 الماء الصافي تماماً ويمثل 100 الماء وحدة تعكر نيترات التيلوريوم). (NTU الأكثر تعكراً. في حالة الطريقة الضوئية، يتم التعبير عن نتائج التحليل عادةً بوحدات من جزء في المليون). إجراءات معالجة (ppm أو mg/L في حالة الطريقة الكيميائية، يتم التعبير عن نتائج التحليل عادةً بوحدات من المياه المتعكرة تعتمد إجراءات معالجة المياه المتعكرة على سبب التعكر. في حالة وجود جزيئات معلقة، يمكن استخدام طرق الترشيح لإزالة هذه الجزيئات. في حالة وجود مواد كيميائية