



ورقة عمل رقم (10) / الماء في حياتنا

الاسم: _____ المادة: العلوم
الصف: _____ المساع (أ/ب) التاريخ: 2025/11/

يتوقع من الطلبة الأهداف التالية :

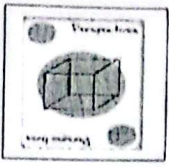
1- التعرف على حالات الماء وخصائص كل منها 2- التمييز بين الماء النقي وغير النقي

السؤال الأول: أ- قارن بين حالات الماء حسب الجدول الآتي.

المقارنة من حيث قوى التجاذب	الحالة الصلبة	الحالة السائلة	الحالة الغازية
	كبيرة	أصغف من الحالة الصلبة	ضعيفة جدًا تكاد تكون معدومة
المسافة بين الجسيمات	قليلة جدًا (متداخلة)	أكبر من الحالة السائلة	كبيرة
طبيعة حركة الجسيمات	اهتزازية في مكانها	حركة مستمرة في اتجاهات مختلفة	مساوية في جميع الاتجاهات
الحجم - الشكل	ثابت - ثابت	ثابت / متغير تأخذ شكل الوعاء التي توضع فيه	متغير / متغير

ب- قارن بين الماء النقي (المقطر) والماء غير النقي من حيث.

المقارنة من حيث مكونات كل منهما	الماء النقي	الماء غير النقي
قابليتهما للتوصيل الكهربائي	منخفضة لأنهما خالو من الأيونات	مرتفعة لأنهما يحتويان على جزيئات H_2O و مواد ذائبة مثل الأملاح والغازات
الاستخدامات	لتنظيف الملابس في صناعات مختلفة	لشرب مثل الماء المعبأ ماء الصنبور 1 لصالح للشرب



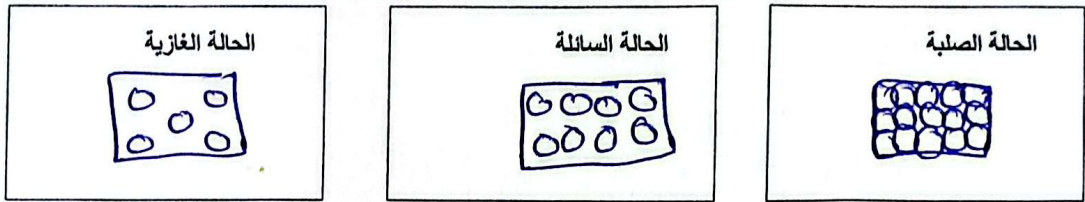
السؤال الثاني : فسر كل مما يلي :

أ- الغازات قابلة للانضغاط .

ب- نظرية الحركة الجزيئية في الغازات

ج- يمكن تغيير حجم الغاز في البالون .

السؤال الثالث : وضح بالرسم ترتيب جسيمات المادة في الحالة الصلبة والسائلة والغازية .



السؤال الرابع : وضح الفرق بين الماء الصالح للشرب والماء غير صالح للشرب من حيث المكونات .

الماء الصالح للشرب يتكون من ماء أو ملح ضرورية للجسم بكميات مناسبة ويحتوي على

من مسببات الأمراض

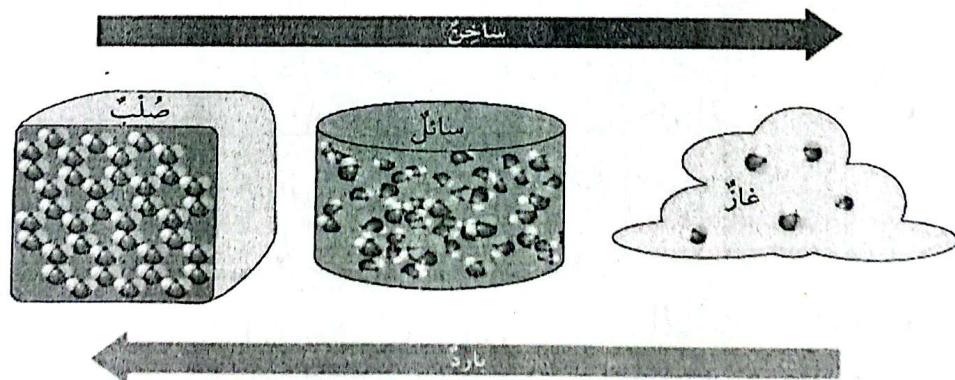
الماء غير صالح للشرب يتكون من مواد سامة وعلى مسببات أمراض مثل مياه السيول

ملاحظات ** يتحول الماء من حالة إلى حالة أخرى بفعل التسخين أو التبريد . البك ، المستنقعات .

** عند تسخين مكعب جليد يكتسب جزيئاته طاقة وتتحرك بسرعة أكبر وتتباعد الجزيئات عن بعضها فتقل قوى التجاذب بينها فتتحول إلى الحالة السائلة .

** عند الاستمرار في تسخين الماء تزداد حركة الجزيئات وتتباعد أكثر عن بعضها وتتحول إلى الحالة الغازية .

** عند تعريض الماء للتبريد تتقارب جزيئات الماء من بعضها وتتجمد فتصبح حالتها صلبة .



انتهت ورقة العمل - قسم العلوم