



## ورقة عمل رقم (10) / الماء في حياتنا

|          |          |        |
|----------|----------|--------|
| العلوم   | المادة:  | الاسم: |
| 2025/11/ | التاريخ: | الصف:  |

يتوقع من الطبة الأهداف التالية :

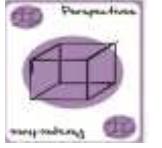
1- التعرف على حالات الماء وخصائص كل منها 2- التمييز بين الماء النقي وغير النقي

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

| الحالة الغازية | الحالة السائلة | الحالة الصلبة | المقارنة من حيث قوى التجاذب |
|----------------|----------------|---------------|-----------------------------|
|                |                |               | المسافة بين الجسيمات        |
|                |                |               | طبيعة حركة الجسيمات         |
|                |                |               | الحجم - الشكل               |

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

| الماء غير النقي | الماء النقي | المقارنة من حيث مكونات كل منها |
|-----------------|-------------|--------------------------------|
|                 |             | قابليةهما للتوصيل الكهربائي    |
|                 |             | الاستخدامات                    |



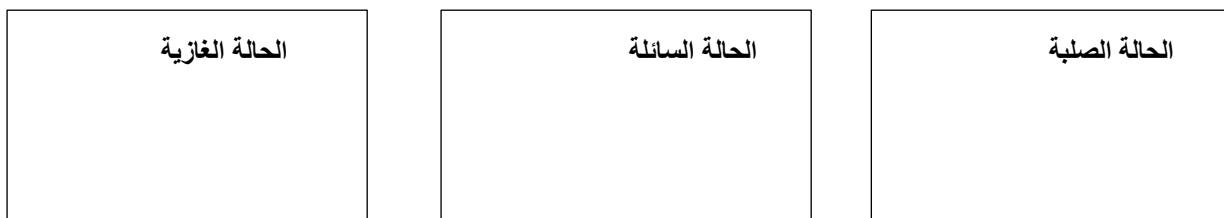
السؤال الثاني : فسر كل مما يلى :

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 .



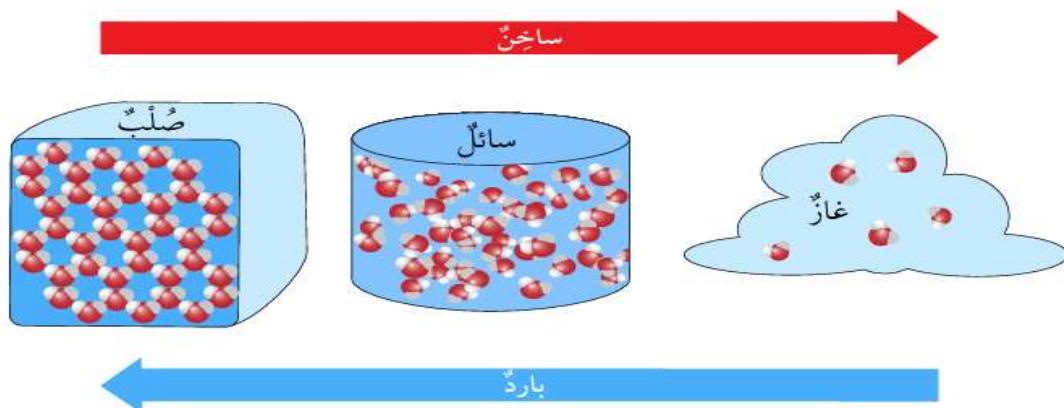
السؤال الرابع : وضح الفرق بين الماء صالح للشرب والماء غير صالح للشرب من حيث المكونات.

ملاحظات \*\* يتحول الماء من حالة الى حالة أخرى بفعل التسخين أو التبريد.

\*\* عد تسخين مكعب جليد يكتسب جزيئاته طاقة وتحرك بسرعة أكبر وتبتعد الجزيئات عن بعضها فتقل قوى التجاذب بينها فتحول الى الحالة السائلة .

\*\* عند الاستمرار في تسخين الماء تزداد حركة الجزيئات وتبتعد أكثر عن بعضها وتتحول الى الحالة الغازية .

\*\* عند تعريض الماء للتبريد تتقرب جزيئات الماء من بعضها وتتجدد فتصبح حالتها صلبة .



انتهت ورقة العمل – قسم العلوم