



## الاختبار الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجية

### التمرين الاول

صنف في الجدول التالي المواد التالية إلى مواد صلبة ومواد سائلة ومواد غازية:

الهواء - زجاج - بنزين - ورق - زيت الزيتون - أكسجين - قماش - عصير برتقال

المادة الصلبة	المادة السائلة	المادة الغازية

مثل بالنموذج الحبيبي حبيبات الزجاج

### التمرين الثاني

لديك الخلائط التالية



4 ماء معدني	3 ماء + ملح	2 ماء + رمل	1 ماء + زيت
----------------	----------------	----------------	----------------

① ماهو نوع كل خليط لماذا؟

② كيف تفصل بين كل خليط؟

③ ماذا يحدث لخليط 3 عند التأثير عليه بدرجة حرارة منخفضة لماذا؟

④ كيف يمكن حساب حجم الخليط 1 بدون فصله؟

### الرضية الإدماجية



قام أستاذ الفيزياء بتحضير غاز ثاني أكسيد الأزوت عند الدرجة 60 °م داخل حقنة حسب الشكل المقابل، ثم قام بدفع مكبس الحقنة نحو الداخل تحت درجة حرارة 10 °م

ماذا حدث للغاز في هذه الحالة؟ وماهي الحالة الفيزيائية التي يصبح عليها الغاز؟

ما نوع التحول الفيزيائي الذي حدث للغاز؟

استنتج العوامل المؤثرة على هذا التحول الفيزيائي

مثل في هذه الحالة حبيبات الغاز

قارن بين كتلة وحجم الغاز قبل وبعد دفع المكبس نحو الداخل

