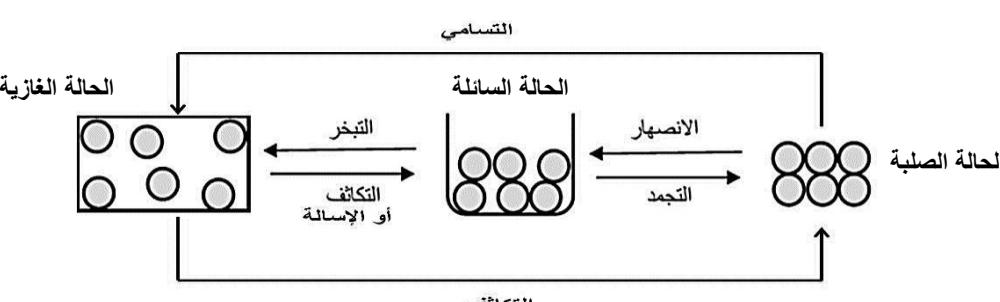
 <p>2. تغير درجة الحرارة أ. تجربة</p>
<p>ب. ملاحظة</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ نلاحظ ارتفاع درجة الحرارة أثناء عملية التسخين. ✓ نلاحظ انخفاض درجة الحرارة عند توقيف التسخين <p>ت. استنتاج</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ عند التسخين يكتسب الماء الحرارة من الموقد وترتفع درجة حرارته. ❖ عند توقيف التسخين يفقد الماء الحرارة فيكتسبها الوسط الخارجي المحيط به. <p>خلاصة:</p> <p>تغير درجة حرارة جسم ما نتيجة فقدان أو اكتساب الحرارة</p> <p>3. التحولات الفيزيائية للمادة</p> <p>- يؤدي فقدان أو اكتساب المادة للحرارة إلى تغير درجة حرارتها أو تغير حالتها الفيزيائية أو هما معا. - يمكن تلخيص، التحولات الفيزيائية للمادة في الخطاطة التالية :</p>  <p>الحالات الفيزيائية :</p> <ul style="list-style-type: none"> التسامي (Sublimation) الحالة السائلة (Fusion) الحالة الصلبة (Freeze) <p>مصطلحات :</p> <ul style="list-style-type: none"> التسامي : Sublimation الحرارة : La chaleur درجة الحرارة : Température محار : Thermomètre أنصهار : Fusion
<p>الحرارة والتحولات الفيزيائية للمادة La chaleur et transformations physiques de la matière</p>
<p>تمهيد: خلال درجة الماء تحدث تحولات فيزيائية. فما هي العلاقة بين الحرارة ودرجة الحرارة والتحولات الفيزيائية للمادة؟</p> <p>1. تعين درجة الحرارة</p> <p>تساعد حاسة اللمس على التمييز بين الأجسام الساخنة وال أجسام الباردة، لكنها غير كافية لتعيين درجة حرارة الأجسام بدقة. لتعيين درجة حرارة الأجسام بدقة نستعمل المحار.</p> <p>أمثلة لبعض أنواع المحارير:</p> <ul style="list-style-type: none"> محارير ذات سواند (كحول، زنيق) محارير ذات أبرة وميناء محارير ذات شاشة رقمية <p>نرمز لدرجة الحرارة بالرمز: T ووحدتها المستعملة هي درجة سيلسيوس ونرمز لها ب : °C</p> <p>وصف المحار :</p>  <p>قيمة قسمة الحرار : $\frac{40-20}{10} = 2^{\circ}\text{C}$</p> <p>درجة الحرارة التي يشير إليها المحار هي : 10°C</p>