

## السلسلة الثالثة عشر

### التصعيد أو التكثيف ليصير جسما صلبا

(إختياري)

١٣١

### السلسلة الثالثة عشرة التصعيد أو التكثيف ليصير جسما صلبا

الزمن المقترن: حصة مدتها ٤٥ دقيقة.

المصطلحات العلمية: التصعيد

نظرة إجمالية:

إذا كان التلاميذ قد قاموا بدراسة تغير الحالة، فيمكن محاولة دراسة تلك السلسلة؛ وبدراسة هذه النشاطات عن تغير حالة، فإن للتلاميذ يمكنهم تعلم الكثير، وبذلك فهم يخطون خطوات كبيرة في هذه الدورة؛ تبدأ المجموعة في بحثها من خلال صنع مجلدات صغيرة كما حدث سابقاً؛ ولكن هذه المرة بدلاً من مشاهدة السائل يتجمد داخلها سوف يشاهدون بخار الماء وهو يتجمد بالداخل؛ وسيشاهدون أن عند ملامسة بخار الماء للحوانب الخارجية للعبوة يتكون ثلج عليها دون المرور بمرحلة السائل؛ فيناقشون إذا برهانين على التصعيد بواسطة استخدام الثلج الكربوني والأقراص المضادة للعثة.

الأهداف:

يستنتج التلاميذ أن مصدر الثلج هو بخار الماء الموجود بالهواء؛ ويشاهدون عملية التصعيد كنوع من تغير الحالة.

الأدوات المستخدمة:

لكل تلميذ:

صفحة كراس العلوم

لكل مجموعة من الأطفال:

علبة سعتها ٣٣ مل

نصف فنجان من ملح الطعام

عدستان مكبرتان

ساعة يد

حرائد قديمة

ثلج مخروش

للفصل:

"moth flakes"

إناء شفاف ومزود بسدادة

ثلج كربوني

التحضيرات التمهيدية:

تأكد من وجود كمية كافية من الثلج المخروش للجميع.

اطلب من الأطفال مساعدتك في تحضير الأدوات المخصصة لكل مجموعة وفي بسط الحرائك على الأرض لامتصاص الماء.

حرب الجلدة الصغيرة لمعرفة ما سيكتشفه الأطفال عند قيامهم بتحميم الماء.

تأكد أنه مصرح لك بإحضار (أقراص ضد العثة) بارا ثنائي كلوروبالبترین إلى الفصل؛ فإذا كان هذا هو الحال قم يوما قبل إجرائك للتجربة على الأقل بقصبه داخل وعاء وإحكام إغلاق الوعاء؛ يجب أن تبدأ في رؤية بلورات تتكون على جوانب الوعاء؛ ولا تجعل التلاميذ يمسون مادة بارا ثنائي كلوروبالبترین.

اطلب من قسم العلوم بالمدرسة قطعة صغيرة من الثلج الكربوني.

قم بعمل نسخة من صفحة كراس العلوم لكل تلميذ.

التقييم:

هل يستطيع التلاميذ وصف ما يحدث في صيغة العلاقة بين فقدان اكتساب الحرارة وتغيير الحالة؟

كيف نبدأ:

يشاهد التلاميذ تغير آخر للحالة.

قم بتحميم الفصل ووجه انتباه التلاميذ إلى جدول تغير الحالة؛ وخبرهم أنه حتى إذا كانت الدورة مكتملة فإن هناك نوعين من تغير الحالة لم يتم بعد التعرف عليهم.

وإذا كان مسموماً لك إحضار بارا ثنائي كلوروالبترین إلى الفصل، فاسرع في مناقشة بعرض الوعاء الذي يحتوي على هذا المستحضر والبلورات على الجوانب والأقراص المضادة للعثة لأعلى؛ وقل للتلاميذ أن المهدف هو تحديد كيفية تكون البلورات على جانب الوعاء.

ضع قطعة من الشمع الكربوني حيث يتمكن الكل من مشاهدته خلال عدة دقائق؛ وإسأل التلاميذ عما يعتقدون أنه سيحدث؛ وإسألهم عن وجه الشبه بين ذلك وما يحدث للأقراص المضادة للعثة؛ وساعدهم على إدراك أن كلاً من الأقراص والشماع الكربوني قد تغير حالتهم من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية (ثم العودة إلى الحالة الصلبة في حالة الأقراص المضادة للعثة) دون المرور بالحالة السائلة.

الفحص والاكتشاف:

يقوم التلاميذ بصنع الجلدات ومشاهدتها ما يحدث.

أخبر التلاميذ عن قيامهم بصنع مجلدة صغيرة كما فعلوا بالسلسلة الثانية عشر ولكنهم سيقومون تلك المرة بمشاهدة ما يحدث خارج تلك المجلدة، ومحاولة شرح ما شاهدوه؛ اطلب منهم الانقسام إلى مجموعات، ويقوم كل مسئول عن الأدوات بأخذ ورقة المجموعة والعدسات والأدوات اللازمة لصنع المجلدة.

وتتأكد عند توزيع الشمع لعمل المجلدة من أن الأطفال مستعدون لبدء المشاهدات حالما يتم سكب الملح، وعليهم تدوين مشاهداتهم بورقة كراس العلوم.

ملحوظة: بعد مرور بعض دقائق ستكون قطرات الماء وبعض الأملاح (الصبر) على جوانب العلبة وقد لا يكون هذا ظاهراً؛ قد يبدو في بادئ الأمر ضعيفاً ثم يبدأ تدريجياً في الظهور؛ وبإمكانك جعل التلاميذ يكشفون جوانب العلبة لرؤيه البلورات بوضوح على أصحابهم.

امنح المجموعات الوقت لعملية الاكتشاف؛ وتتأكد خلال المرور بين التلاميذ من أهم يدونون دقة بدقة واحرص على تدوينهم لذلك بالتفصيل؛ وشجعهم على رسم ما يشاهدونه وشجعهم على رؤية الجوانب عن قرب ومشاهدتها بواسطة عدسة كبيرة.

## تنمية القدرات الحسية:

بعد منح التلاميذ الوقت الكافي للقيام المشاهدات، اجعلهم ينظفون الأدوات وقم بتجميعهم للمناقشة؛ واطلب منهم مناقشة المشاهدات، واطرح عليهم تلك الأسئلة:  
ماذا كنتم تتوقعون رؤيته؟  
من أين تأتي فطيرات الماء والأملاح في رأيك؟

---

١٣٣

### التصعيد أو التكثيف نحو جسم صلب

### السلسلة الثالثة عشرة

ما هو وجه الشبه بين هذه الحالة وتغير الحالة التي سبق مشاهدتها؟  
وما أوجه الاختلاف؟

هل تظن أن تلك التجربة ستتجدد في الأيام الرطبة؟ الجافة؟ لماذا؟

ما هي أوجه الشبه والاختلاف بين تلك التجربة وتجربة الأقراص المضادة للعثة؟ وإسأل التلاميذ عن  
موقع تلك الظاهرة بجدول "تغير الحالة".

وإذا لم يتوصلا أحد للإجابة، قم أنت برسم سهم خارج من خانة "غاز" ومتوجه نحو خانة "صلب"  
وسهم آخر في الاتجاه المعاكس.

قل للتلاميذ أن الكلمة المستخدمة لوصف التحول من غاز إلى صلب هي تصعيد وقم بإضافتها إلى  
الجدول؛ والكلمة المستخدمة لوصف الظاهرة المعاكسة هي تكثيف نحو صلب وقم بإضافتها إلى  
الجدول.

اطلب من متطوع كتابة ما إذا كان قد تم رفع أو خفض الحرارة أسفل السهمين.

#### النشاطات الإضافية:

اطلب من التلاميذ البحث عن كلمات "صعد" و"التصعيد" و"نصف واع" بالقاموس؛ ما هو تعريف  
كل منها؟ وكيف ترتبط تلك التعريفات بالتعريفات العلمية؟

اجعل التلاميذ يبحثون عن عملية التجمد الجاف وسبب استخدام تلك الطريقة في حالة الأطعمة.

قم بدعوة كيميائي لعرض تأثيرات الثلج الكربوني.

#### ملاحظات المعلم:

---

١٣٤

التاريخ:

الاسم:

صفحة كراس العلوم

التصعيد أو التكثيف

الشاهدات	الوقت

ماذا ترى على العبوة؟

كيف تفسر تلك المشاهدات؟