🧪 الورقة التفاعلية: حالات المادة وتغيراتها

اسم الطالب/ـة ..... :الصف..... :

📌 **السؤال الأول - Single Choice]اختيار مفرد[**

اختر إجابة واحدة صحيحة:

أي حالة من حالات المادة تتميز بأن لها **شكلاً ثابتاً وحجماً ثابتاً؟**

- [ ]الحالة السائلة
- [ ]الحالة الغازية
- [ ]الحالة الصلبة

📌 **السؤال الثاني - Checkboxes]مربع الاختيارات المتعددة[**

حدد جميع العبارات الصحيحة التي تنطبق على "الحالة الغازية" (يمكن اختيار أكثر من إجابة):

- [ ]جزيئاتها متباعدة جداً عن بعضها.
- [ ]لها شكل ثابت لا يتغير.
- [ ]قابلة للضغط بسهولة.
- [ ]تملأ أي وعاء توضع فيه.

📌 **السؤال الثالث - Select]القائمة المنسدلة[**

اختر الإجابة المناسبة من القائمة المنسدلة لإكمال العبارة التالية:

تسمى عملية تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية بـ]القائمة: الانصهار | التبخر | التجمد | التكاثف.[

📌 **السؤال الرابع - Textfield]حقل نصي قصير[**

اكتب المصطلح العلمي المناسب في الفراغ:

عملية تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة عن طريق اكتساب الحرارة تسمى:

[.....] ✍️

📌 **السؤال الخامس - Drag & Drop]السحب والإسقاط[**

اسحب خصائص الجسيمات من خيار (Drag) وأسقطها في مكانها المناسب:(Drop)

- عناصر السحب :**[Drag]**

)متقاربة جداً وتتذبذب في مكانها) | (تنزلق فوق بعضها البعض) | (تتحرك بحرية وسرعة كبيرة(

- أماكن الإسقاط :**[Drop]**

LIVEWORKSHEETS

1. جزيئات المادة الصلبة] :**أسقط الإجابة هنا[**
2. جزيئات المادة السائلة] :**أسقط الإجابة هنا[**
3. جزيئات المادة الغازية] :**أسقط الإجابة هنا[**

📌 **السؤال السادس - Join]التوصيل[**

صل بين الحالة والمثال الدال عليها بكتابة الرقم أو التوصيل المباشر:

|قائمة (أ) - المادة |قائمة (ب) - الحالة .1 | |بخار الماء | أ. حالة صلبة .2 | | قطعة ثلج | ب. حالة سائلة .3 | | العصير | ج. حالة غازية|

📌 **السؤال السابع - Word search]شبكة البحث عن الكلمات[**

ابحث في شبكة الحروف التالية عن الكلمات المخصصة لتحولات المادة:

*)الكلمات المطلوبة :**انصهار تبخر تكاثف تجمد** (*

العمود 6 العمود 5 العمود 4 العمود 3 العمود 2 العمود 1

س	ف	ث	ا	ك	ت
ل	ث	د	م	ج	ت
ر	ا	هـ	ص	ن	ا
م	و	ر	خ	ب	ت

📌 **السؤال الثامن - Speak]الإجابة بالصوت[**

🎙 **اضغط على زر الميكروفون وانطق اسم العملية التالي:**

"ما اسم العملية التي تتحول فيها المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة عند ملامستها لسطح بارد؟"

📌 **السؤال التاسع - Listening]الاستماع والتقييم[**

🎧 **اضغط للاستماع إلى المقطع الصوتي التالي، ثم حدد صحة العبارة:**

]زر الاستماع الصوتي[🔊

العبارة" :عند تسخين المادة، تكتسب جزيئاتها طاقة حرارية وتبدأ بالحركة بشكل أسرع".

- ( )صواب
- ( )خطأ

📌 **السؤال العاشر - Play MP3]مشغل الصوت[**

🔊 **استمع للملف الصوتي الشارح للحالة السائلة ثم أجب عن السؤال:**

]مشغل :MP3 شرح خصائص السوائل[

LIVEWORKSHEETS

السؤال :لماذا تأخذ السوائل شكل الإناء الذي توضع فيه؟

- [ ]لأن جزيئاتها متراصة بشكل صلب للغاية.
- [ ]لأن قوى التماسك بين جزيئاتها ضعيفة وقابلة للانزلاق.
- [ ]لأنها تتحرك في الفراغ دون أي قوى جذب.

📌 **السؤال الحادي عشر - Open Answer]إجابة مفتوحة[**

أجب عن السؤال التالي بأسلوبك الخاص في المساحة المخصصة:

اشرح ماذا يحدث لقطرة ماء سقطت على لوح زجاجي ساخن، مع ذكر اسم التحول الذي طرأ عليها.

✍️ [
.....]

📌 **السؤال الثاني عشر - YouTube player]مشغل فيديو يو تيوب[**

🎬 **شاهد مقطع الفيديو التوضيحي التالي عن (ظاهرة التسامي):**

]مشغل فيديو :YouTube تجربة التسامي للجليد الجاف[

بناءً على المشهد :ما هي الحالة التي يتجاوزها الجليد الجاف عند تحوله من الصلب إلى الغاز؟

- [ ]الحالة الصلبة
- [ ]الحالة السائلة
- [ ]لا يتجاوز أي حالة

📌 **السؤال الثالث عشر - Link]رابط خارجي[**

🔗 **اضغط على الرابط التالي لمشاهدة محاكاة تفاعلية لحركة الجسيمات، ثم حدد الإجابة:**

]رابط محاكاة - PhET حالات المادة[

عند زيادة درجة الحرارة في المحاكاة، ماذا يحدث للمسافات بين الجسيمات؟

- [ ]تزداد المسافات بين الجسيمات وتتباعد.
- [ ]تقل المسافات وتصبح أكثر تراصاً.
- [ ]تبقى المسافات ثابتة ولا تتغير.

📌 **السؤال الرابع عشر - Select]القائمة المنسدلة[**

أكمل الجملة باختيار الكلمة المناسبة من القائمة المنسدلة:

يتحول الماء من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة عند درجة الحرارة]القائمة: 100°م | 50°م | 0°م[وتسمى هذه العملية بـ]القائمة: التجمد | التبخر | التسامي.[

📌 **السؤال الخامس عشر - Checkboxes]تحديد الإجابات الصحيحة[**

LIVEWORKSHEETS

حدد جميع المواد التالية التي تعبر عن "الحالة السائلة" في درجة حرارة الغرفة:

- [ ]الحليب
- [ ]الأكسجين
- [ ]الزيت
- [ ]النحاس
- [ ]الماء

✨ **تم بحمد الله - أتمنى لكم التوفيق والنجاح** ✨

LIVEWORKSHEETS