



السؤال	الإجابة
تنقل الحرارة دائمًا من الجسم الأقل حرارة إلى الجسم الأعلى حرارة.	
الاتزان الحراري هو الحالة التي تتساوى فيها درجة حرارة الأجسام المتلامسة.	
الخشب من المواد الموصلة جيداً للحرارة.	
تحدث عملية انتقال الحرارة بالتوسيط في المواد الصلبة فقط.	
تيارات الحمل تحدث في المواد الصلبة.	
عند تسخين السوائل ترتفع الجزيئات الساخنة إلى الأعلى لأنها أقل كثافة.	
اللون الأسود يمتص الحرارة بشكل أفضل من اللون الأبيض.	
الإشعاع الحراري يحتاج إلى وسط مادي لانتقاله.	
انصهار الشمع يعتبر تغيراً كيميائياً.	
احتراق الورق يعتبر تغيراً كيميائياً.	
تصاعد الغاز دليل على حدوث تفاعل كيميائي.	
في التفاعل الكيميائي تتكون مواد جديدة تختلف في خواصها عن المواد الأصلية.	
تغير لون السكر إلى البنى عند التسخين يدل على حدوث تفاعل كيميائي.	
ذوبان السكر في الماء يعتبر تفاعلاً كيميائياً.	
تكون الراسب دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.	
عند تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس يتربس النحاس.	
تعكر ماء الجير عند إمرار ثانى أكسيد الكربون يعتبر تغيراً فيزيائياً.	
يمكن إعادة المواد المتفاعلة بعد التفاعل الكيميائي إلى حالتها الأصلية بسهولة.	
صدأ الحديد يعتبر تغيراً كيميائياً.	
انبعاث الضوء والحرارة دليل على حدوث تفاعل كيميائي.	



الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



أسئلة املا الفراغ

س 2

1- عند تلامس جسمين مختلفين في درجة الحرارة، تنتقل الحرارة من الجسم \_\_\_\_\_ إلى الجسم.

الإجابة :

2- الحالة التي تتساوى فيها درجة حرارة الأجسام المتلامسة تسمى.

الإجابة :

3- انتقال الحرارة خلال الأجسام الصلبة دون انتقال جسيماتها يسمى.

الإجابة :

4- المواد التي تقوم بتوصيل الحرارة بسهولة تسمى مواد.

الإجابة :

5- انتقال الحرارة في السوائل والغازات عن طريق حركة الجسيمات نفسها يسمى.

الإجابة :

6- عند تسخين السوائل، ترتفع الجزيئات الساخنة إلى الأعلى لأنها تصبح كثافة.

الإجابة :

7- اللون \_\_\_\_\_ يمتص الحرارة بشكل أفضل من اللون الأبيض.

الإجابة :

8- انتقال الحرارة دون الحاجة إلى وسط مادي يسمى.

الإجابة :

9- التغير الذي يغير من شكل المادة دون تركيبها الكيميائي يسمى .

الإجابة :

10- التغير الذي ينتج عنه مواد جديدة يسمى تغيراً.

الإجابة :

11- من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي تصاعد.

الإجابة :

12- في التفاعل الكيميائي، تسمى المواد الناتجة.

الإجابة :

13- عند تسخين السكر، يتغير لونه إلى \_\_\_\_\_ دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.

الإجابة :





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



14- تغير لون دوار الشمس إلى الأحمر في وجود الأحماض يدل على حدوث \_\_\_\_\_.

الإجابة :

15- من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي \_\_\_\_\_ الضوء والحرارة.

الإجابة :

16- عند تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس، يتربّس \_\_\_\_\_.

الإجابة :

17- تعرّك ماء الجير عند إمرار غاز \_\_\_\_\_ يدل على حدوث تفاعل كيميائي.

الإجابة :

18- تغير لون ثمرة التفاح إلى البني بعد تقطيعها يدل على \_\_\_\_\_.

الإجابة :

19- تفاعل الفلزات مع \_\_\_\_\_ يؤدي إلى تكوين الصدأ.

الإجابة :

20- عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى كربونات الكالسيوم، يتتصاعد غاز \_\_\_\_\_.

الإجابة :

الاستلة المقالية

س 3

السؤال الأول:

صف ما يحدث عند وضع كوب به ماء مغلي في غرفة درجة حرارتها أقل.

الإجابة :

السؤال الثاني:

ما الفرق بين المواد الموصلة والمواد العازلة للحرارة؟ أعط مثالين لكل منها.

الإجابة :

السؤال الثالث:

اشرح كيفية انتقال الحرارة بتيارات الحمل في السوائل.

الإجابة :

السؤال الرابع:

ما الفرق بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي؟

الإجابة :





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائى

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



علل ما يلي

س 4

1- تنتقل الحرارة من الماء الساخن إلى الهواء البارد.

الإجابة :

2- مقابض أواني الطهي تصنع من البلاستيك أو الخشب.

الإجابة :

3- طلاء الأنابيب الشمسية باللون الأسود.

الإجابة :

4- احتراق الورق يعتبر تغيراً كيميائياً.

الإجابة :

5- تغير لون شريط دوار الشمس إلى الأزرق عند تقريره من غاز النشادر.

الإجابة :

صل العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

س 5

العمود (أ)	العمود (ب)
(1) انتقال الحرارة بالتوسيط	(أ) يحدث في السوائل والغازات
(2) انتقال الحرارة بالحمل	(ب) لا يحتاج إلى وسط مادي
(3) انتقال الحرارة بالإشعاع	(ج) يحدث في المواد الصلبة
(4) تغير فيزيائي	(د) انصهار الثلج
(5) تغير كيميائي	(هـ) صدأ الحديد

الإجابة :

- 
-



الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



صل الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي بالعملية المناسبة:

الدليل	العملية
(1) تصاعد غاز	(أ) احتراق الماغنيسيوم
(2) تغير اللون	(ب) تفاعل الخارجين مع كبريتات النحاس
(3) انبعاث ضوء	(ج) إضافة حمض إلى كربونات
(4) تكون راسب	(د) تسخين السكر

الإجابة:





السؤال	الإجابة
تنقل الحرارة دائمًا من الجسم الأقل حرارة إلى الجسم الأعلى حرارة.	خطأ
الاتزان الحراري هو الحالة التي تتساوى فيها درجة حرارة الأجسام المتلامسة.	صح
الخشب من المواد الموصلة جيداً للحرارة.	خطأ
تحدث عملية انتقال الحرارة بالتوسيط في المواد الصلبة فقط.	صح
تيارات الحمل تحدث في المواد الصلبة.	خطأ
عند تسخين السوائل ترتفع الجزيئات الساخنة إلى الأعلى، لأنها أقل كثافة.	صح
اللون الأسود يمتص الحرارة بشكل أفضل من اللون الأبيض.	صح
الإشعاع الحراري يحتاج إلى وسط مادي لانتقاله.	خطأ
انصهار الشمع يعتبر تغيراً كيميائياً.	خطأ
احتراق الورق يعتبر تغيراً كيميائياً.	صح
تصاعد الغاز دليل على حدوث تفاعل كيميائي.	صح
في التفاعل الكيميائي تتكون مواد جديدة تختلف في خواصها عن المواد الأصلية.	صح
تغير لون السكر إلى البنى عند التسخين يدل على حدوث تفاعل كيميائي.	صح
ذوبان السكر في الماء يعتبر تفاعلاً كيميائياً.	خطأ
تكون الراسب دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.	صح
عند تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس يتربس النحاس.	صح
تعكر ماء الجير عند إمرار ثانى أكسيد الكربون يعتبر تغيراً فيزيائياً.	خطأ
يمكن إعادة المواد المتفاعلة بعد التفاعل الكيميائي إلى حالتها الأصلية بسهولة.	خطأ
صدأ الحديد يعتبر تغيراً كيميائياً.	صح
انبعاث الضوء والحرارة دليل على حدوث تفاعل كيميائي.	صح





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



أسئلة املا الفراغ

س 2

1- عند تلامس جسمين مختلفين في درجة الحرارة، تنتقل الحرارة من الجسم \_\_\_\_\_ إلى الجسم.

**الإجابة: الأعلى حرارة، الأقل حرارة**

2- الحالة التي تتساوى فيها درجة حرارة الأجسام المتلامسة تسمى.

**الإجابة: الاتزان الحراري**

3- انتقال الحرارة خلال الأجسام الصلبة دون انتقال جسيماتها يسمى.

**الإجابة: التوصيل الحراري**

4- المواد التي تقوم بتوصيل الحرارة بسهولة تسمى مواد.

**الإجابة: موصلة للحرارة**

5- انتقال الحرارة في السوائل والغازات عن طريق حركة الجسيمات نفسها يسمى.

**الإجابة: تيارات الحمل**

6- عند تسخين السوائل، ترتفع الجزيئات الساخنة إلى الأعلى لأنها تصبح كثافة.

**الإجابة: أقل**

7- اللون \_\_\_\_\_ يمتص الحرارة بشكل أفضل من اللون الأبيض.

**الإجابة: الأسود**

8- انتقال الحرارة دون الحاجة إلى وسط مادي يسمى.

**الإجابة: الإشعاع الحراري**

9- التغير الذي يغير من شكل المادة دون تركيبها الكيميائي يسمى .

**الإجابة: تغيراً فيزيائياً**

10- التغير الذي ينتج عنه مواد جديدة يسمى تغيراً.

**الإجابة: كيميائياً**

11- من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي تصاعد.

**الإجابة: غاز**

12- في التفاعل الكيميائي، تسمى المواد الناتجة.

**الإجابة: نواتج**

13- عند تسخين السكر، يتغير لونه إلى \_\_\_\_\_ دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.

**الإجابة: البن**





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



14- تغير لون دوار الشمس إلى الأحمر في وجود الأحماض يدل على حدوث \_\_\_\_\_.

**الإجابة:** تفاعل كيميائي

15- من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي \_\_\_\_\_ الضوء والحرارة.

**الإجابة:** انبعاث

16- عند تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس، يتربّس \_\_\_\_\_.

**الإجابة:** النحاس

17- تعرّف ماء الجير عند إمرار غاز \_\_\_\_\_ يدل على حدوث تفاعل كيميائي.

**الإجابة:** ثاني أكسيد الكربون

18- تغير لون ثمرة التفاح إلى البني بعد تقطيعها يدل على \_\_\_\_\_.

**الإجابة:** حدوث تفاعل كيميائي

19- تفاعل الفلزات مع \_\_\_\_\_ يؤدي إلى تكوين الصدأ.

**الإجابة:** الأكسجين

20- عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى كربونات الكالسيوم، يتتصاعد غاز \_\_\_\_\_.

**الإجابة:** ثاني أكسيد الكربون

الاستلة المقالية

س 3

**السؤال الأول:**

صف ما يحدث عند وضع كوب به ماء مغلي في غرفة درجة حرارتها أقل.

**الإجابة:** تنتقل الحرارة من الماء الساخن (درجة حرارته أعلى) إلى هواء الغرفة (درجة حرارته أقل) حتى يحدث الاتزان الحراري ويتساوى درجة حرارتهم.

**السؤال الثاني:**

ما الفرق بين المواد الموصلة والمواد العازلة للحرارة؟ أعط مثالين لكل منها.

**الإجابة:**

- المواد الموصلة: تنقل الحرارة بسهولة (مثل: النحاس، الحديد)
- المواد العازلة: لا تنقل الحرارة بسهولة (مثل: الخشب، البلاستيك)





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



### السؤال الثالث:

اشرح كيفية انتقال الحرارة بتيارات الحمل في السوائل.

#### الإجابة:

عند تسخين السائل، ترتفع الجزيئات الساخنة (الأقل كثافة) إلى الأعلى، وتنزل الجزيئات الباردة (الأعلى كثافة) إلى الأسفل، مما يسبب حركة دائرية لنقل الحرارة.

### السؤال الرابع:

ما الفرق بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي؟

#### الإجابة:

- التغير الفيزيائي: يتغير شكل المادة دون تركيبها الكيميائي (مثل: انصهار الثلج)
- التغير الكيميائي: ينتج مواد جديدة تختلف في خواصها (مثل: احتراق الورق)

عمل ما يلي

س 4

1- تنتقل الحرارة من الماء الساخن إلى الهواء البارد.

**الإجابة:** لأن الحرارة تنتقل دائمًا من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة.

2- مقابض أواني الطهي تصنع من البلاستيك أو الخشب.

**الإجابة:** لأن البلاستيك والخشب مواد عازلة للحرارة فلا تنتقل الحرارة بسهولة، مما يحمي الأيدي من الحرقة.

3- طلاء الأنابيب الشمسية باللون الأسود.

**الإجابة:** لأن اللون الأسود يمتص الحرارة بشكل أفضل من الألوان الأخرى، فيساعد على تسخين الماء بفعالية أكبر.

4- احتراق الورق يعتبر تغيراً كيميائياً.

**الإجابة:** لأنه ينتج عنه مواد جديدة (رماد، دخان، غازات) تختلف في خواصها عن الورق الأصلي.

5- تغير لون شريط دوار الشمس إلى الأزرق عند تقريره من غاز النشار.

**الإجابة:** لأنه يحدث تفاعل كيميائي بين غاز النشار (قاعدي) ودوار الشمس مما يؤدي إلى تغير لونه.





الترم الاول  
First

امتحان مقرر  
نوفمبر نموذج  
2

طرق انتقال  
الحرارة +  
التفاعل الكيميائي

الصف  
ثانية  
اعدادي

المادة  
العلوم



صل العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

س 5

العمود (أ)	العمود (ب)
(1) انتقال الحرارة بالتوصيل	(أ) يحدث في السوائل والغازات
(2) انتقال الحرارة بالحمل	(ب) لا يحتاج إلى وسط مادي
(3) انتقال الحرارة بالإشعاع	(ج) يحدث في المواد الصلبة
(4) تغير فизيائي	(د) انصهار الثلج
(5) تغير كيميائي	(هـ) صدأ الحديد

الإجابة:

- ج → (1) .
- أ → (2) .
- ب → (3) .
- د → (4) .
- هـ → (5) .

صل الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي بالعملية المناسبة:

الدليل	العملية
(1) تصاعد غاز	(أ) احتراق الماغنيسيوم
(2) تغير اللون	(ب) تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس
(3) انبعاث ضوء	(ج) إضافة حمض إلى كربونات
(4) تكون راسب	(د) تسخين السكر

الإجابة:

- (ج) → (1)
- (د) → (2)
- (أ) → (3)
- (ب) → (4)

