

ما مؤشرات التفاعل وكيف نكتب معادلة التفاعل؟				الهدف
اسم الطالبة - الصف				
أي مما يلي يعتبر مثال على تغير كيميائي؟				1
D 	C 	B 	A 	
احتراق	الصهار الجليد	على الماء	طي الأوراق	
أي مما يلي يعتبر مثال على تغير فيزيائي؟				2
D 	C 	B 	A 	
احتراق	الصدأ	على الماء	ثغرة الفاكهة	
أي مما يلي ليس مؤشر على حدوث تفاعل كيميائي؟				3
D 	C 	B 	A 	
تجدد الماء	تغير في اللون.	تغير في الطاقة	فقاعات غازية	
أي مما يلي من مؤشرات التغير الكيميائي؟				4
D 	C 	B 	A 	
تجدد الماء	الترسيب.	التسمم	تغير الراحة	
ما الطريقة الوحيدة التي تؤكد حدوث التفاعل الكيميائي؟				5
C. تغير الخواص الكيميائية.	A. تغير الخواص الفيزيائية.			
D. ارتفاع الحرارة.	B. تكون غاز.			



6

كيف تتأكد من حدوث التفاعل الكيميائي؟

A. التتحقق من درجة حرارة المواد المتفاعلة و الناتجة من التفاعل.

B. المقارنة بين الخواص الكيميائية للمواد المتفاعلة و الناتجة من التفاعل .

C. البحث عن تغير الحالة .

D. البحث عن تكون الفوقيع في التفاعل الكيميائي .

7

ما هي المواد المتفاعلة؟

A. مواد تضاف إلى التفاعل الكيميائي.

B. هي المواد التي تتفاعل مع بعضها لتكوين مواد جديدة.

C. هي المواد التي تتكون نتيجة حدوث التفاعل الكيميائي.

D. هي مواد تسرع التفاعل الكيميائي.

8

ما هي المواد الناتجة؟

A. هي المواد التي تتفاعل مع بعضها لتكوين مواد جديدة.

B. مواد تضاف إلى التفاعل الكيميائي.

C. هي المواد التي تتكون نتيجة حدوث التفاعل الكيميائي.

D. هي مواد تسرع التفاعل الكيميائي.

9

ماذا تسمى الأرقام باللون الأحمر في المعادلة الكيميائية التالية؟

A. أرقام سفلية.

B. معاملات.

C. متفاعلات.

D. نواتج.



10

ماذا تسمى الأرقام باللون الأزرق في المعادلة الكيميائية التالية؟

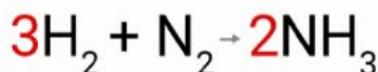
A. أرقام سفلية.

B. معاملات.

C. متفاعلات.

D. نواتج.





في المعادلة الكيميائية التالية ، ما هي المادة الناتجة؟

11

N₂. A

3H₂. B

2NH₃. C

N₂H₂2NH₃. D

أي الصيغ الكيميائية التالية تمثل مادة لها أربع ذرات حديد (Fe) و ست ذرات أكسجين (O):

12

2Fe₂O₃. A

2Fe₂O₂. B

2Fe₂O₆. C

4Fe₂O₃. D

ما عدد ذرات الكلور Cl في المواد المتفاعلة في هذه المعادلة؟

13



1 . A

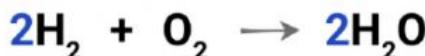
2 . B

4 . C

8 . D

ما عدد جزيئات الماء الناتجة في هذه المعادلة؟

14



1 . A

2 . B

3 . C

4 . D

