الهدف	ما مؤشرات التفاعل وكيف نكتب معادلة التفاعل؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

1 أي مما يلي يعتبر مثال على تغير كيميائي ؟

A	B	C	D
طيُ الأوراق	غلْيُ الماء	انصهارُ الجليد	الاحتراقُ

2 أي مما يلي يعتبر مثال على تغير فيزيائي ؟

A	B	C	D
تعفُنُ الفاكهة	غلْيُ الماء	الصَدَأ	الاحتراقُ

3 أي مما يلي ليس مؤشر على حدوث تفاعل كيميائي؟

A	B	C	D
فقاعات غازية	تغير في الطاقة	تغير في اللون.	تجمد الماء

4 أي مما يلي من مؤشرات التغير الكيميائي؟

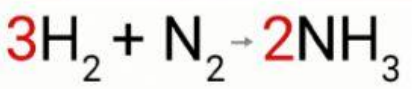
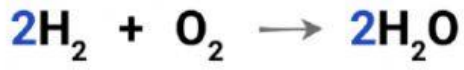
A	B	C	D
تغير الرائحة	التسامي	الترسيب.	تجمد الماء

5 ما الطريقة الوحيدة التي تؤكد حدوث التفاعل الكيميائي ؟

A. تغير الخواص الكيميائية.
C. تغير الخواص الفيزيائية.
B. تكون غاز.
D. ارتفاع الحرارة.

almheiri
LIVEWORKSHEETS

6	كيف تتأكد من حدوث التفاعل الكيميائي ؟ A. التحقق 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 الفقاقيع في التفاعل الكيميائي .
7	ما هي المواد المتفاعلة؟ A. مواد تُضاف 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 تُسرع التفاعل الكيميائي.
8	ما هي المواد الناتجة؟ A. هي المواد التي تتفاعل مع بعضها لتكوين مواد جديدة. B. مواد تُضاف إلى التفاعل الكيميائي. C. هي المواد التي تتكون نتيجة حدوث التفاعل الكيميائي. D. هي مواد تُسرع التفاعل الكيميائي.
9	ماذا تُسمى الأرقام باللون الأحمر في المعادلة الكيميائية التالية؟ $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ A. أرقام سفلية. B. معاملات. C. متفاعلات. D. نواتج.
10	ماذا تُسمى الأرقام باللون الأزرق في المعادلة الكيميائية التالية؟ $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ A. أرقام سفلية. B. معاملات. C. متفاعلات. D. نواتج.

11	في المعادلة الكيميائية التالية ، ما هي المادة الناتجة؟  A. N_2 B. $3H_2$ C. $2NH_3$ D. $N_2 3H_2 2NH_3$
12	أي الصيغ الكيميائية التالية تمثل مادة لها أربع ذرات حديد (Fe) و ست ذرات أكسجين (O): A. $2Fe_2O_3$ B. $2Fe_2O_2$ C. $2Fe_2O_6$ D. $4Fe_2O_3$
13	ما عدد ذرات الكلور Cl في المواد المتفاعلة في هذه المعادلة؟ A. 1 B. 2 C. 4 D. 8
14	ما عدد جزيئات الماء الناتجة في هذه المعادلة؟  A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

almheiri
LIVEWORKSHEETS