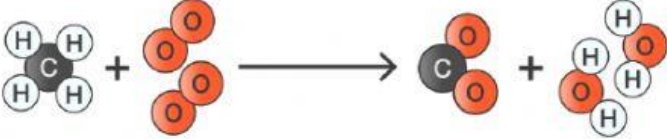
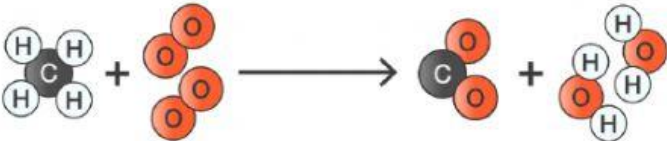
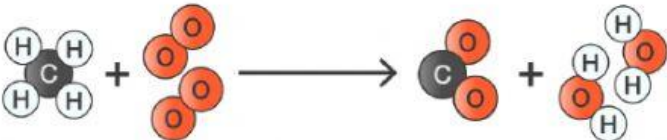


الهدف اسم الطالبة - الصف	ما الذي يحدث للكتلة الكلية في التفاعل الكيميائي ؟ الثامن /
1 ما عدد ذرات الهيدروجين في المتفاعلات ؟ 1 .A 2 .B 3 .C 4 .D	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 
2 ما عدد ذرات الأكسجين في المتفاعلات ؟ 1 .A 2 .B 3 .C 4 .D	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 
3 ما عدد ذرات الكربون في النواتج ؟ 1 .A 2 .B 3 .C 4 .D	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 
4 يتفاعل أول أكسيد الكربون مع غاز الهيدروجين لإنتاج الميثانول على النحو التالي: يتفاعل جزيء واحد من أول أكسيد الكربون (CO) مع جزيئين من الهيدروجين (H ₂) لإنتاج كمية معينة من الميثانول (CH ₄ O). استناداً إلى التفاعل الكيميائي أعلاه وإلى قانون حفظ الكتلة ، ما عدد ذرات الأكسجين (O) الموجودة في الناتج ؟ 1 .A 2 .B 4 .C 8 .D	

5

يتفاعل أول أكسيد الكربون مع غاز الهيدروجين لإنتاج الميثانول على النحو التالي:
يتفاعل جزيء واحد من أول أكسيد الكربون (CO) مع جزيئين من الهيدروجين (H₂) لإنتاج كمية معينة من الميثانول (CH₄O).

استناداً إلى التفاعل الكيميائي أعلاه و إلى قانون حفظ الكتلة ، ما عدد ذرات الهيدروجين (H) الموجودة في الناتج ؟

1 .A

2 .B

4 .C

8 .D

6

أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟



A



B



C



7

عند اتحاد الحديد مع غاز الأكسجين لتكوين الصدأ ، فإن الكتلة الكلية للنواتج :

A. تعتمد على ظروف التفاعل.

B. تكون أقل من كتلة المتفاعلات.

C. تساوي كتلة المتفاعلات.

D. تكون أكبر من كتلة المتفاعلات.

أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

8



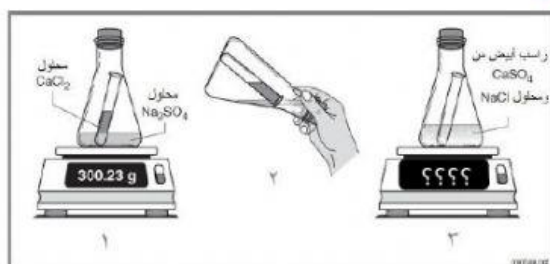
أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

9



كم ستكون كتلة النواتج في هذه التجربة ؟

10



A. 100 g

B. 200 g

C. 300.23 g

D. 400.20 g