الهدف	ما الذي يحدث للكتلة الكلية في التفاعل الكيميائي ؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

1 ما عدد ذرات الهيدروجين في المتفاعلات ؟

$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

1 .A
2 .B
3 .C
4 .D

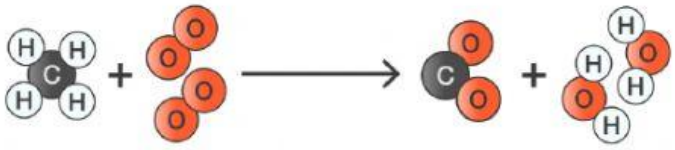
2 ما عدد ذرات الأكسجين في المتفاعلات ؟

$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

1 .A
2 .B
3 .C
4 .D

3 ما عدد ذرات الكربون في النواتج ؟

$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$



1 .A
2 .B
3 .C
4 .D

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_4O).

استناداً إلى التفاعل الكيميائي أعلاه و إلى 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 (H_2) لإنتاج كمية معينة من الميثانول (CH_4O).

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

A. 1
B. 2
C. 4
D. 8

6 أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

$$N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$$

A	$N_2 + H_2 \longrightarrow 2NH_3$
B	$N_2 + H_6 \longrightarrow 2NH_3$
C	$N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$

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.

almheiri
LIVEWORKSHEETS

8 أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

$$NaBr + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + Br_2$$

A $Na_2Br_2 + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + Br_2$

B $2NaBr_2 + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + Br_2$

C $2NaBr + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + Br_2$

9 أي من المعادلات التالية يبين أن الذرات محفوظة في التفاعل ؟

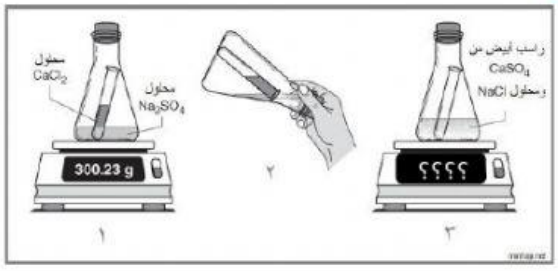
$$CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$$

A $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + H_4O_2$

B $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

C $CH_4 + O_4 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

10 كم ستكون كتلة النواتج في هذه التجربة ؟



A. 100 g

B. 200 g

C. 300.23 g

D. 400.20 g