

ورقة عمل 14

التفاعلات بالكمياء

معطي أمامك 36 معادلة لتفاعلات بالكمياء:

1.	$\text{Fe}_{(s)} + \text{S}_{8(s)} \rightarrow \text{FeS}_{(s)}$	19.	$\text{C}_2\text{H}_6(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$
2.	$\text{Zn}_{(s)} + \text{HCl}_{(l)} \rightarrow \text{ZnCl}_{(s)} + \text{H}_2(g)$	20.	$\text{CO}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(s)$
3.	$\text{H}_2\text{O}(g) \rightarrow \text{H}_2(g) + \text{O}_2(g)$	21.	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}_{(l)} + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$
4.	$\text{CH}_4(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$	22.	$\text{C}_4\text{H}_{10}(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$
5.	$\text{NaCl}_{(s)} \rightarrow \text{Na}_{(aq)}^{+1} + \text{Cl}_{(aq)}^{-1}$	23.	$\text{I}_2(s) \rightarrow \text{I}_2(g)$
6.	$\text{KCl}_{(s)} \rightarrow \text{K}_{(s)} + \text{Cl}_2(g)$	24.	$\text{Rb}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{H}_2(g) + \text{RbOH}_{(s)}$
7.	$\text{Sb}_{(s)} + \text{Cl}_2(g) \rightarrow \text{SbCl}_3(s)$	25.	$\text{Fe}_2\text{O}_3(s) \rightarrow \text{Fe}_{(s)} + \text{O}_2(g)$
8.	$\text{NaCl}_{(aq)} + \text{AgNO}_3(aq) \rightarrow \text{NaNO}_3(aq) + \text{AgCl}_{(s)}$	26.	$\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{MgO}_{(s)}$
9.	$\text{HBr}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(s)} \rightarrow \text{NaBr}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	27.	$\text{CaO}_{(s)} + \text{HCl}_{(l)} \rightarrow \text{CaCl}_2(s) + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$
10.	$\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(g)}$	28.	$\text{CaCl}_2(s) \rightarrow \text{Ca}_{(l)}^{+2} + \text{Cl}_{(l)}^{-1}$
11.	$\text{C}_{10}\text{H}_8(s) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$	29.	$\text{CaCl}_2(s) \rightarrow \text{Ca}_{(s)} + \text{Cl}_2(g)$
12.	$\text{Al}_2\text{O}_3(s) \rightarrow \text{Al}_{(l)}^{+3} + \text{O}_{(l)}^{-2}$	30.	$\text{NaClO}_3(s) \rightarrow \text{NaCl}_{(s)} + \text{O}_2(g)$
13.	$\text{H}_2\text{O}_2(l) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(g) + \text{O}_2(g)$	31.	$\text{Mg}_{(l)} \rightarrow \text{Mg}_{(s)}$
14.	$\text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_2(g) \rightarrow \text{NaCl}_{(s)}$	32.	$\text{HF}_{(g)} \rightarrow \text{H}_2(g) + \text{F}_2(g)$
15.	$\text{CO}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(\text{C}_6\text{H}_6(l))$	33.	$\text{C}_3\text{H}_8(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$
16.	$\text{Br}_2(l) \rightarrow 2\text{Br}_{(g)}$	34.	$\text{CuO}_{(s)} + \text{C}_{(s)} \rightarrow \text{Cu}_{(s)} + \text{CO}_2(g)$
17.	$\text{Mg}_{(l)}^{+2} + \text{I}_{(l)}^{-1} \rightarrow \text{MgI}_2(s)$	35.	$\text{PH}_3(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{P}_4(s) + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$
18.	$\text{CuO}_{(s)} + \text{H}_2(g) \rightarrow \text{Cu}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$	36.	$\text{H}_2(g) + \text{S}_8(s) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(l)$

أ. في أي من التفاعلات المعطى حدث تغيير فيزيائي؟

علّل لماذا:

ب. اعتمادًا على البند السابق، باقى التفاعلات هم تفاعلات كيميائية.

صنّف التفاعلات الكيميائية حسب نوعها:

تفاعلات احتراق	تفاعلات تحليل	تفاعلات تركيب/بناء	تفاعلات اخرى

ج. حدّد المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في المعادلات الكيميائية التالية:

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	معادلة التفاعل رقم...
		1
		4
		9
		18
		21
		24
		30
		36

ورقة عمل 15

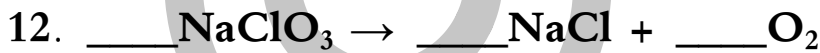
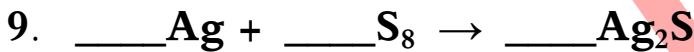
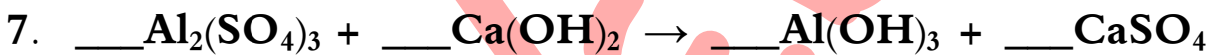
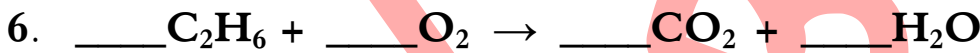
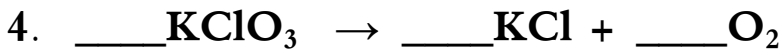
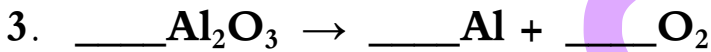
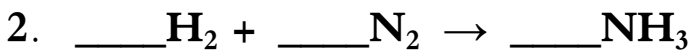
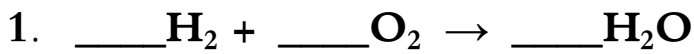
موازنة معادلات كيميائية

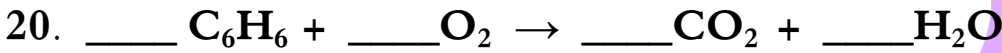
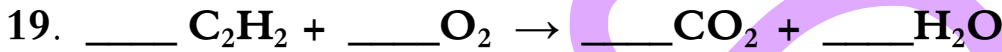
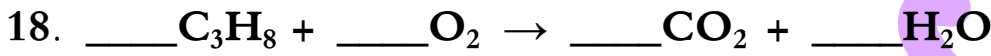
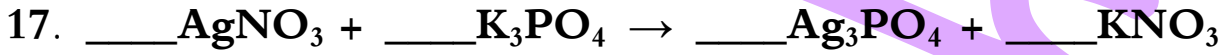
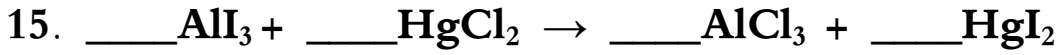
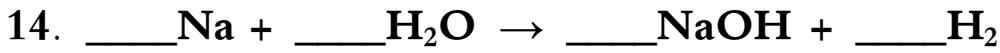
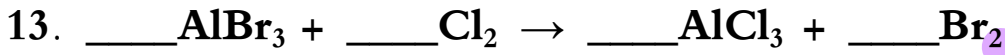
هدف موازنة المعادلات الكيميائية هو

بتفاعل موازن ...

.....

وازن المعادلات الكيميائية التالية:



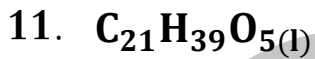
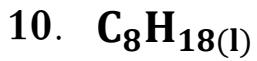
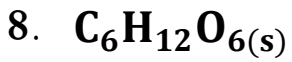
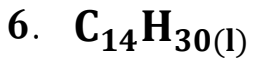
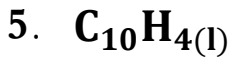
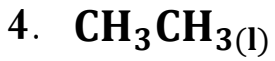
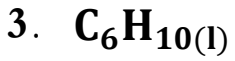
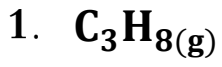


مصدر الأسئلة [\(اضغط هنا\)](#)

ورقة عمل 16

كتابة معادلات كيميائية

1) سجّل النص الموازن لتفاعل احتراق المركبات الكربونية التالية:



(2) في كل بند، معطى نص موازن لتفاعل كيميائي.

ما هي قوانين المواد A, D, E, G, J؟ وضّح على ماذا اعتمدت في حلّك لإيجاد قوانين المواد.

