ورقة عمل تفاعلية لوزن المعادلات الكيميائية مع نموذج الحل

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-02-27 21:57:18	
ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس	المزيد من مادة علوم:
إعداد: هزاع الدعجاني	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	اختبار تشخيصي غير محلول 1447ه
2	ملخص تعليمي عن الجهاز الهيكلي في جسم الإنسان
3	ملخص تخطيطي لتكوين الهيكل العظمي في جسم الإنسان
4	ملف المراجعة الشامل للفصل السابع أجهزة الدعامة والحركة والاستجابة غير محلولة
5	اختبار الفصل الثامن في التفاعلات الكيميائية 1447ه

الإسم:	التاريخ : / / 14
الصف:	علوم ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني

ورقة عمل : وزن المعادلات الكيميائية

تتكون المعادلة الكيميائية من طرفين ، (المتفاعلات والنواتج) ويُفصل بينهما بسهم

النواتج ⟵ متفاعلات + متفاعلات

نتذكر معًا أن قانون حفظ الكتلة ينص على :
أن تكون كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة

من خلال ما تعلمناه .. لنقم بوزن المعادلات التالية

	المعادلة	موزونة أم غير موزونة	المعادلة بعد الوزن
1 مثال محلول	$C + O_2 \longrightarrow CO$ C : 1 ⟶ C : 1 O : 2 ⟶ O : 1	غير موزونة	$2C + O_2 \longrightarrow 2CO$ C : 2 ⟶ C : 2 O : 2 ⟶ O : 2
2	$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$ Ag : ⟶ Ag : H : ⟶ H : S : ⟶ S :		$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$ Ag : ⟶ Ag : H : ⟶ H : S : ⟶ S :
3	$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$ H : ⟶ H : O : ⟶ O :		$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$ H : ⟶ H : O : ⟶ O :
4	$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$ Fe : ⟶ Fe : O : ⟶ O :		$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$ Fe : ⟶ Fe : O : ⟶ O :
5	$NH_3 + HCl \longrightarrow NH_4Cl$ N : ⟶ N : H : ⟶ H : Cl : ⟶ Cl :		$NH_3 + HCl \longrightarrow NH_4Cl$ N : ⟶ N : H : ⟶ H : Cl : ⟶ Cl :
6	$Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + Fe$ Al : ⟶ Al : O : ⟶ O : Fe : ⟶ Fe :		$Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + Fe$ Al : ⟶ Al : O : ⟶ O : Fe : ⟶ Fe :

اعداد : أ . هزاع الدعجاني (جميع الحقوق محفوظة)

الإسم:	التاريخ : / / 14
الصف:	علوم ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني

ورقة عمل : وزن المعادلات الكيميائية

تتكون المعادلة الكيميائية من طرفين ، (المتفاعلات والنواتج) ويُفصل بينهما بسهم

المتفاعلات + متفاعلات ⟶ النواتج

نتذكر معًا أن قانون حفظ الكتلة ينص على :
أن تكون كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة

من خلال ما تعلمناه .. لنقم بوزن المعادلات التالية

	المعادلة	موزونة أم غير موزونة	المعادلة بعد الوزن
1	مثال محلول $C + O_2 \longrightarrow CO$ C : 1, O : 2 ⟶ C : 1, O : 1	غير موزونة	$2C + O_2 \longrightarrow 2CO$ C : 2, O : 2 ⟶ C : 2, O : 2
2	$Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$ Ag : 1, H : 2, S : 1 ⟶ Ag : 2, H : 2, S : 1	غير موزونة	$2Ag + H_2S \longrightarrow Ag_2S + H_2$ Ag : 2, H : 2, S : 1 ⟶ Ag : 2, H : 2, S : 1
3	$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$ H : 2, O : 2 ⟶ H : 2, O : 1	غير موزونة	$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$ H : 4, O : 2 ⟶ H : 4, O : 2
4	$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$ Fe : 1, O : 2 ⟶ Fe : 2, O : 3	غير موزونة	$4Fe + 3O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$ Fe : 4, O : 6 ⟶ Fe : 4, O : 6
5	$NH_3 + HCl \longrightarrow NH_4Cl$ N : 1, H : 4, Cl : 1 ⟶ N : 1, H : 4, Cl : 1	موزونة ✓	$NH_3 + HCl \longrightarrow NH_4Cl$ N : 1, H : 4, Cl : 1 ⟶ N : 1, H : 4, Cl : 1
6	$Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + Fe$ Al : 1, O : 3, Fe : 2 ⟶ Al : 2, O : 3, Fe : 1	غير موزونة	$2Al + Fe_2O_3 \longrightarrow Al_2O_3 + 2Fe$ Al : 2, O : 3, Fe : 2 ⟶ Al : 2, O : 3, Fe : 2

اعداد : أ . هزاع الدعجاني (جميع الحقوق محفوظة)