تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae

موقع المناهج الإماراتية

الملف نموذج هيكل الوزارة امتحان نهاية الفصل الثالث

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام

روابط مواد الصف الحادي عشر العام على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثالث

1	كيمياء حل دليل الانشطة المختبرية
2	كيمياء حل دليل الانشطة المختبرية
3	كيمياء اسئلة لمراجعة منهاج الكيمياء الفصل الثالث
4	ملخص وحدة الغازات
5	ملخص الأحماض والقواعد

Subject المادة	Chemistry الكيمياء
Grade الصف	11
Stream المسار	General العام
Number of Questions عدد الأسئلة	25
Type of Questions طبيعة الأسئلة	MCQs اختيار من متعدد
Marks per Question الدرجات لكل سؤال	5
Maximum Overall Grade* العلامة القصوى الممكنة*	100
Exam Duration مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SwiftAssess

Question** السؤال**	Learning Outcome*** نتائج التعلم***	Reference(s) in the Student Book المرجع في كتاب الطالب	
		Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
1	Define stoichiometry يعرف مفهوم الحسابات الكيميائية	student textbook نص كتاب الطالب	198
2	Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particles (atoms, molecules and formula units) يفسر معادلة كيميائية موزونة من حيث المولات والكتلة والجسيمات الممثلة (الذرات والجزيئات ووحدات الصيغة)	table 1 الجدول 1	199
3	Write a balanced chemical equation for a word equation while determining the possible mole ratios يكتب معادلة كيميائية موزونة لمعادلة كيميائية بالكلمات مبينا النسب المولية التي يمكن اشتقاقها منها	student textbook and applications تطبيقات ونص كتاب الطالب	201,202
4	Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particles (atoms, molecules and formula units) يفسر معادلة كيميائية موزونة من حيث المولات والكتلة والجسيمات الممثلة (الذرات والجزيئات ووحدات الصيغة)	example 1+ applications no 1 مثال1 + تطبيقات رقم 1	200
5	List the steps included in stoichiometric calculations يحدد الخطوات المدرجة في الحسابات الكيميائية	problem solving strategy/mastering stoichemistry استراتيجيات حل المسائل / اتقان الحسابات الكيميائية	204
6	Calculate the number of moles of a reactant or a product given the number of moles of another reactant or product يحسب عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالاعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة متتجة أخرى	example 2+ applications مثال 2 + تطبيقات	205
7	Calculate the mass of a reactant or a product given the number of moles of another reactant or product and vice versa يحسب كتلة مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالإعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة متتجة أخرى والعكس	example 3+ applications مثال 3 + تطبيقات	206
8	Calculate the mass of a reactant or a product given the mass of another reactant or product يحسب كتلة مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالإعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد كتلة مادة متفاعلة أو مادة متتجة أخرى	example 4+ applications no. 15 مثال 4 + تطبيقات رقم 15	207
9	Distinguish between limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction يميّز ما بين المتفاعل المحدد والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي ما	student textbook نص كتاب الطالب	209
10	Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the number of moles of reactants يحدد المتفاعل المحدد والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي ما بالاعتماد على عدد مولات المواد المتفاعلة	figure 5 الشكل 5	210
11	Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the mass of reactants يحدد المتفاعل المحدد والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي ما بالاعتماد على كتل المواد المتفاعلة	example 5+ application number 23 مثال 5 + تطبيقات رقم 23	212-213
12	Distinguish, using examples, between heterogeneous and homogenous mixtures يميّز بين المخاليط غير المتجانسة والمتجانسة باستخدام الأمثلة	student textbook نص كتاب الطالب	232
13	Differentiate among different types of mixtures; solution, colloid and suspension in terms of type of mixture, separation upon standing, separation by filtration and Tyndall effect or scattering of light يميّز بين الأنواع المختلفة من المخاليط المحاليل والغرويات والمعلقات من حيث نوع الخليط، والفصل بالترسيب، والفصل بالترشيح وتأثير تيندال أو تشتت الضوء	student textbook نص كتاب الطالب	233
14	Identify, using examples, the various types of solutions (liquid , solid or gas) and the solute and solvent in its six types يحدد، مستخدما الأمثلة، الأنواع المختلفة من المحاليل (مسألة أو صلبة أو غازية) بينها المذاب والمذيب في أنواعها الستة	table 2 الجدول 2	235
15	Differentiate between solubility and miscibility يميّز بين الذوبان والامتزاج	student textbook نص كتاب الطالب	235
16	Define percent by mass of a solution يحسب النسبة المئوية بالكتلة للمحلول	example 4+ applications مثال 1 + تطبيقات	237
17	Calculate molarity when the moles or the mass of solute and volume of solution are given and vice versa يحسب المولارية عند إعطاء المولات أو كتلة المذاب وحجم المحلول والعكس	example 4+ applications مثال2 + تطبيقات	239
18	Define molality يعرف المولالية	student textbook نص كتاب الطالب	243
19	Differentiate between dilute solution and concentrated solution يميّز بين المحلول المخفف والمحلول المركز	student textbook نص كتاب الطالب	241
20	Identify the conditions that must be specified when expressing the solubility of a substance يحدد الشروط التي يجب تحديدها للتعبير عن قابلية ذوبانية مادة ما	student textbook نص كتاب الطالب	245
21	Differentiate between polar and non-polar solvents يصف قابلية الذوبان للمركبات المختلفة في المذيبات القطبية وغير القطبية	student textbook نص كتاب الطالب	246
22	Explain three factors that affect the rate at which a solid solute dissolves in a liquid while explaining its effect يشرح ثلاثة عوامل تؤثر على المعدل الذي تذوب فيه المادة الصلبة في سائل ما شارحا كيفية تأثيرها	figure 13+student textbook الشكل 13 + نص كتاب الطالب	248
23	Distinguish among saturated, unsaturated and supersaturated solutions يميّز بين المحاليل المشبعة وغير المشبعة وفوق التشبع	student textbook نص كتاب الطالب	249
24	Interpret temperature - solubility graph for solids يفسر الرسم البياني لذوبانية - درجة الحرارة للمواد الصلبة	figure 15+student textbook الشكل 15+ نص كتاب الطالب	249
25	Apply Henry's Law to calculate the solubility of a gas given its pressure and vice versa يطبق قانون هنري لحساب قابلية ذوبان الغاز عند اعطاء قيمة ضغطه والعكس	example 5+ applications مثال 5+تطبيقات	253
*	Best 20 answers out of 25 will count. Example: 14 correct answers yield a grade of 70/100, while 20 and 23 correct answers yield a (full) grade of 100/100 each.		
*	تحتسب أفضل 20 إجابة من 25. مثال: 14 إجابة صحيحة تعطي علامة 70/100 بينما 20 أو 23 إجابة صحيحة تعطي العلامة الكاملة أي 100/100.		
**	Questions might appear in a different order in the actual exam.		
**	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي.		
***	As it appears in the textbook/LMS/SoW.		
***	كما وردت في كتاب الطالب و LMS و الخطة الفصلية.		