

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## نموذج الهيكل الوزاري انسباير M-Plan المسار المتقدم

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الحادي عشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 08:02:12 2024-02-23

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر المتقدم



## روابط مواد الصف الحادي عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[نموذج الهيكل الوزاري انسباير المسار المتقدم](#)

1

[أسئلة لمراجعة الفصل الثاني](#)

2

[أوراق عمل الأكسدة والاختزال في الكيمياء الكهربائية](#)

3

[كيمياء حل دليل الأنشطة المخبرية](#)

4

Academic Year السنة الدراسية	2023/2024
Term الفصل	2
Subject المادة	Chemistry /INSPIRE الكيمياء / إنسبير
Grade الصف	11
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ / الأسئلة الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - امتحان - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم / معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book ( English Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية)	
		Example/Exercise مثال / تمرين	Page الصفحة
1	CHM.5.4.02.001.05 Describe chemical equilibrium using reactant and product concentration-time graph or particulate diagrams	Text book+ figures 2&3	80,81,82
2	CHM.5.4.02.005.01 Write chemical equilibrium expression for equilibrium system (Keq)	Example Problems 1&2 + Practice problems	87,88,89,90
3	CHM.5.4.02.006.01 Calculate the value of equilibrium constant given the concentration data at a specific equilibrium position	Example Problems 3 + Practice problems	91,92
4	CHM.5.4.02.003.02 Explain the effect of changing the concentration (Adding reactants or removing products or adding products) on an equilibrium system	Text book	94,95
5	CHM.5.4.02.003.04 Explain the effect of changing temperature on an equilibrium system	Text book	97
6	CHM.5.4.02.003.03 Explain the effect of changing the volume and pressure on an equilibrium system	Text book	96
7	CHM.5.4.02.006.03 Calculate the equilibrium concentration given the value of the equilibrium constant and equilibrium concentration of reactants and products	Example Problem 4+ Practice problems	100
8	CHM.5.4.02.008.01 Calculate the molar solubility (concentration) of a sparingly soluble ionic compound using the solubility product constant, Ksp	Example Problems 5&6+ Practice problems	104,105
9	CHM.5.4.02.008.04 Identify whether a precipitate will form or not (by calculation and using relation between Ksp and Qsp)	Example Problem 7+ Practice problems	106,107
10	CHM.5.3.04.001.01 List six general properties of aqueous acids (taste, color of indicators, reaction with metals, metal carbonates and bases, and electrical conductivity)	Text book+ Practice problems	116,117
11	CHM.5.3.04.001.08 Define acids and bases according to Brønsted-Lowry theory, indicating the acid, base, conjugate acid, conjugate base and conjugate acid-base pairs, when chemical equations, formula or space-filling models are given	Text book+ Practice problems	119,120,121
12	CHM.5.3.04.001.11 Define acids and bases according to Lewis theory	Text book	123,124
13	CHM.5.3.04.003.03 Compare between strong and weak bases (using examples, particulate diagrams and ionization equations)	Text book+ Practice problems	130,131
14	CHM.5.3.04.006.01 Define acid ionization constant, Ka, while writing the ionization constant expression for different weak acids	Text book+ Practice problems+ table 4	129
15	CHM.5.3.04.003.04 Identify the relationship between the strength of an acid and its conjugate base and the strength of a base and its conjugate acid	Text book	128
16	CHM.5.3.04.007.07 Calculate the pH of a strong acid and weak acid given its concentration	Example Problems 2&3+ Practice problems	134,135,136
17	CHM.5.3.04.006.04 Calculate the acid dissociation constant, Ka, given acid concentration, [H+] and pH	Example Problems+ Practice problems	139
18	CHM.5.3.04.009.01 Describe the titration curve of acid with base with respect to type of pH and nature of solution at equivalence point, indicator used and its color change and volume of titrant needed for changing color of indicator	Text book+ figures 20	142,143
19	CHM.5.3.04.009.01 Describe the titration curve of acid with base with respect to type of pH and nature of solution at equivalence point, indicator used and its color change and volume of titrant needed for changing color of indicator	Text book+ figures 22	144,145
20	CHM.5.3.04.004.06 Calculate the molarity (concentration) and volume of a solution using titration data	Example Problem 6+ Practice problems +problem solving strategy	145,146
*	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( UAE Edition Grade 12 Advance Student Edition), LMS, and (Main_IP).		
**			كما وُجدت في كتاب الطالب ( كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة ) LMS والخطة الفعلية.