

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير الخطة M المسار المتقدم

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-20 12:41:33

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر المتقدم



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "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 الثالث

[ملخص شرح وتدرجات في سرعة التفاعلات الكيميائية](#)

1

[ملخص مختصر في قوانين سرعة التفاعلات](#)

2

[كل ما يخص الكيمياء لامتحان المركزي الثاني](#)

3

[ملخص المول](#)

4

[ملخص لدروس المحاليل والمخاليط](#)

5

Academic Year السنة الدراسية	2023/2024
Term الفصل	3
Subject المادة	Chemistry /INSPIRE الكيمياء / التفسير
Grade الصف	11
Stream النظام	Advanced التقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المفتوحة	0
Marks per FRQ الدرجة لكل أسئلة	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 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.5.3.05.001.01 Distinguish between oxidation and reduction in terms of loss and gain of electrons	Text book +figure 1	156 and 157
2	CHM.5.3.05.001.10 Write oxidation-half reaction and reduction-half reaction for a redox reaction	Text book +figure 2 Example Problem1 + Practice problems no.1	157and 161
3	CHM.5.3.05.001.08 Identify oxidizing agent and reducing agent in a redox reaction	Text book Example Problem1 + Practice problems no.2&3	159 and 161
4	CHM.5.3.05.001.03 Assign oxidation number to atoms, ions and compounds according to a set of rules	Example Problem2 + Practice problems	162,163
5	CHM.5.3.05.001.04 Distinguish between oxidation and reduction in terms of change in oxidation number	Text book	164
6	CHM.5.3.05.001.07 Define oxidizing agent and reducing agent in a redox reaction	Text book +table 2	159
7	CHM.5.3.05.002.01 Describe the steps for balancing redox reactions, in acidic medium, by the half-reaction method	Text book +table 5	169
8	CHM.5.3.05.002.03 Balance redox reaction in acidic medium using half-reaction method	Example Problem5+ Practice problems	171
9	CHM.5.3.05.002.03 Balance redox reaction in acidic medium using half-reaction method	Text book +table 6	169 and 170
10	CHM.5.3.05.002.05 Balance redox reaction in basic medium using half-reaction method	Example Problem5+ Practice problems no.25	171
11	CHM.5.3.05.007.01 Describe an electrochemical cell while specifying its types	Text book + figures 1	178
12	CHM.5.3.05.007.02 Identify components of a voltaic or galvanic cell (anode, cathode, salt bridge or porous barrier, wires, electrolyte compartments), while explaining the role of each component, when does the reaction start and determining the direction of electron and current flow	Text book + figure 2	179
13	CHM.5.3.05.004.02 Describe standard hydrogen electrode (SHE), while identifying the importance of its E° value and writing the half-cell reactions of the two possible reactions that could occur at the hydrogen electrode	Text book + figure 5	182
14	CHM.5.3.05.004.03 Define the reduction potential and standard electrode potential (E°)	Text book +table 1	183
15	CHM.5.3.05.004.02 Describe standard hydrogen electrode (SHE), while identifying the importance of its E° value and writing the half-cell reactions of the two possible reactions that could occur at the hydrogen electrode	Text book + figure 6	184
16	CHM.5.3.05.007.05 Use the half-cell standard reduction potentials to calculate the electrochemical cell standard potential	Text book + Example Problem1 + Practice problems no.1-4	185 , 186 and 187
17	CHM.5.3.05.007.04 Write the cell notation and the overall chemical equation for a redox reaction occurring in a voltaic cell	Text book	184,185
18	CHM.5.3.05.008.01 Use the standard reduction potentials to predict if a reactionspontaneous or nonspontaneous	Text book + Practice problems no.5-9	187 and 188
19	CHM.5.3.05.011.03 Compare between electrolytic cell and voltaic cell in terms of identifying where will reduction and oxidation processes take place, anode, cathode, direction of electron flow and current flow and spontaneity of the reaction occurring	Text book + figure 18	200
20	CHM.5.3.05.011.05 Define electroplating while describing how it works, identifying anode, cathode and electrolyte needed for an electrolytic cell in which a selected metal is to be plated on an object (car or spoon...etc)	Text book + figure22	204,205
* 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 وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعه دولة الإمارات العربية المتحدة) و LMS و صفحة فصلية .			