

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف نموذج هيكل الوزارة امتحان نهاية الفصل الثالث

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر العام](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثالث](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام



روابط مواد الصف الثاني عشر العام على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

<a href="#">كيمياء تلخيص الاتزان الكيميائي.</a>	1
<a href="#">كيمياء مراجعة الاتزان الكيميائي</a>	2
<a href="#">دليل حلول المسائل كتاب النشاط</a>	3
<a href="#">ملخص وقوانين</a>	4
<a href="#">الأكسدة والإختزال في ال كهربية</a>	5

Subject	Chemistry
المادة	الكيمياء
Grade	12
الصف	
Stream	General
المسار	العامة
Number of Questions	25
عدد أسئلة	
Type of Questions	MCQs
طبيعة الأسئلة	اختيار من متعدد
Marks per Question	5
الدرجات لكل سؤال	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الإجمالية	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	

Question**	Learning Outcome***	Reference(s) in the Student Book	
السؤال**	نتائج التعلم***	المرجع في كتاب الطالب	صفحة****
		Example/Exercise مثال/تمرين	
1	Distinguish between oxidation and reduction in terms of loss and gain of electrons, oxygen and hydrogen	نص كتاب الطالب + شكل 1 student text book+ figure 1	168
2	Write oxidation-half reaction and reduction-half reaction for a redox reaction	نص كتاب الطالب student text book	169
3	Define oxidation number	نص كتاب الطالب student text book	170
4	Determine oxidizing agent and reducing agent in a redox reaction	جدول 1 table 1	171
5	Identify a redox reaction from a given list of reactions while indicating the oxidized and reduced species	سؤال 2 من التطبيقات question 2 from applications	173
6	Assign oxidation number to atoms and ions according to a set of rules	مثال 2+سؤال 6 من التطبيقات example2+question 6 from applications	175
7	Define half-reaction, oxidation half-reaction and reduction-half reaction	نص كتاب الطالب + جدول 5 table 5+student text book	181
8	Describe the steps for balancing redox reactions, in acidic solution, by the half-reaction method	نص كتاب الطالب + جدول 6 table 6+student text book	182
9	Distinguish between oxidation and reduction in terms of change in oxidation number	سؤال رقم 39 وسؤال رقم 77 من أسئلة الوحدة question no.39 and no.77 of chapter questions	188 -190
10	Balance redox reaction in acidic solution using half-reaction method	مثال 5 example 5	183
11	Balance redox reaction in acidic solution using half-reaction method	سؤال 32 من مراجعة القسم question 32 of section review	184
12	Define electrochemistry	نص كتاب الطالب student text book	196
13	Identify components of a voltaic (anode, cathode, salt bridge or porous barrier, wires, electrolyte); while explaining the role of each component, when does the reaction start and determining the direction of electrons	شكل 2 figure 2	197
14	Write the oxidation and reduction half-reactions occurring at anode and cathode for a voltaic cell	معادلات نصف التفاعل + شكل 1 half reaction equations +figure 1	196
15	Write the oxidation and reduction half-reactions occurring at anode and cathode for a voltaic cell	نص كتاب الطالب student text book	198
16	Define the reduction potential and standard hydrogen electrode potential (E°)	نص كتاب الطالب student text book	199
17	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	نص كتاب الطالب + شكل 6 figure 6 + student text book	201
18	Use the standard reduction potentials to identify the strongest reducing or oxidizing agent and the substance that is easily oxidized or reduced	نص كتاب الطالب + جدول 1 table 1+student text book	200
19	Write the cell notation and the overall chemical equation for a redox reaction occurring in a voltaic cell	مثال 1 example 1	203
20	Use the half-cell standard reduction potentials to calculate the electrochemical cell potential	التطبيقات 1,2,3 applications 1,2,3	204
21	Use the half-cell standard reduction potentials to determine whether the redox reactions are spontaneous or non-spontaneous	التطبيقات 5,6,7 و 8+ استراتيجية حل المسائل applications 5,6,7 and 8+problem solving strategy	204 , 205
22	Describe how a spontaneous redox reaction of an electrochemical cell can be reversed	نص كتاب الطالب student text book	216
23	Compare between electrolytic cell and voltaic cell in terms of identifying where will reduction and oxidation processes take place,anode, cathode, direction of electrons flow and current flow and spontaneity of the reaction occurring	الشكل 19 figure 19	216
24	Write half-cell reactions while identifying the products of electrolysis of molten ionic compounds	الشكل 20 figure 20	217
25	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 ( spoon,...etc)	الشكل 23 figure 23	220
*	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.		
*	تحسب 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 وُردت في كتاب الطالب/ LMS و"الصفحة التعليمية"		
*****	أرقام الصفحات الواردة في الوثائق كما وُردت في كتاب الطالب لعامي 2021-2022		
*****	pages numbers in the covering document are the same in student book version 2021-2022		