

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



نموذج الهيكل الوزاري الجديد بريدج

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

حل أسئلة الامتحان النهائي	1
حل نموذج تدريبي ثالث وفق الهيكل الوزاري	2
حل نموذج تدريبي ثاني وفق الهيكل الوزاري	3
نموذج تدريبي ثاني وفق الهيكل الوزاري	4
نموذج تدريبي وفق الهيكل الوزاري مع الحل	5

Academic Year السنة الدراسية	2022-2023
Terms المصطلح	3
Subject المادة	Chemistry Bridge الكيمياء الجسر
Grade الصف	12
Stream المسار	Advanced متقدم
Number of Main Questions عدد الأسئلة الرئيسية	Part (1) - 6 Part (2) - 10 Part (3) - 4
Marks per Main Question النقاط لكل سؤال رئيسي	Part (1) - 5 Part (2) - 5 Part (3) - 5
Number of Bonus Questions عدد الأسئلة الإضافية	2
Marks per Bonus Question النقاط لكل سؤال إضافي	5
Type of All Questions نوع الأسئلة	Part (1 and 2) MCQ Part (3) FRQ
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى	110
Exam Duration مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SWiAsses & Paper-Based
Calculator الحاسبة	Allowed مسموحة

Question** السؤال	Learning Outcome*** نتيجة التعلم	Reference(s) in the Student Book (Arabic Version and English version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية والنسخة الإنجليزية)	
		Example Exercise مثال	Page الصفحة
1	Explain why carbon forms many compounds	نص كتاب الطالب student textbook	241
2	Distinguish between the saturated and the unsaturated hydrocarbons	نص كتاب الطالب + المثال 5 student textbook+ figure 5	242
3	Describe the process used to separate petroleum compounds by explaining the physical property used during the process	نص كتاب الطالب + المثلين 6 و 7 student textbook+ figures 6 and 7	243-244
4	Identify general formula, molecular formula, structural formula and functional group for different families of organic compounds including alcohols, ethers, carbonyl compounds, containing nitrogen (amines and amides), alkenes, alkanes, aldehydes, ketones, carboxylic acids, and esters.	نص كتاب الطالب + الجدول 1 student textbook+ table 1	282-283
5	Explain the factors affect the properties and uses of organic halides	نص كتاب الطالب + المثال 2+4 student textbook+ table 2+figure 4	285
6	Define an amine while classifying it into primary, secondary and tertiary amine	نص كتاب الطالب student textbook	291
7	Use IUPAC rules to name aliphatic alkanes (straight chain, branched)	نص كتاب الطالب + مثال 1+ التطبيقات student textbook+ example 1+applications	249-250-251
8	Draw the structure of cycloalkanes given its IUPAC name	مثال 2+ تطبيقات Example 2+ Applications	250-253
9	Explain physical properties of alkanes	نص كتاب الطالب + الجدول 4 student textbook+ table 4	254
10	Compare the properties of alkanes and alkenes with those of alkyne	نص كتاب الطالب + الجدول 5 student textbook+ table 5	255 and 258
11	Use IUPAC rules to name alkenes	نص كتاب الطالب + الجدول 6 student textbook+ table 6	258-259
12	Use IUPAC systems to name the aromatic compounds	نص كتاب الطالب + مثال 4+ تطبيقات student textbook+Example 4+ Applications	266-269
13	Write the IUPAC name of alkyl halides and aryl halides	نص كتاب الطالب + التطبيقات student textbook+ Applications	284
14	Compare and contrast properties of ether and alcohol of similar size and mass (volatility, boiling point, solubility in water)	نص كتاب الطالب + المثال 7+ الجدول 5 student textbook+ figure 7+table 5	288-289-290
15	Define the elimination reaction while writing the equation for some elimination reactions including dehydration, and dehydrohalogenation reactions	نص كتاب الطالب student textbook	296-299
16	Define addition reactions while writing the equation for some addition reactions including hydrogenation, hydration, hydrohalogenation and halogenation	نص كتاب الطالب + الجدول 12 student textbook+ table 12	300-301
17	Use IUPAC rules to name alkenes and cycloalkenes	نص كتاب الطالب + المثال 2+3+4+5+6+7+8+9+10+11+12+13+14+15+16+17+18+19+20+21+22+23+24+25+26+27+28+29+30+31+32+33+34+35+36+37+38+39+40+41+42+43+44+45+46+47+48+49+50+51+52+53+54+55+56+57+58+59+60+61+62+63+64+65+66+67+68+69+70+71+72+73+74+75+76+77+78+79+80+81+82+83+84+85+86+87+88+89+90+91+92+93+94+95+96+97+98+99+100+101+102+103+104+105+106+107+108+109+110+111+112+113+114+115+116+117+118+119+120+121+122+123+124+125+126+127+128+129+130+131+132+133+134+135+136+137+138+139+140+141+142+143+144+145+146+147+148+149+150+151+152+153+154+155+156+157+158+159+160+161+162+163+164+165+166+167+168+169+170+171+172+173+174+175+176+177+178+179+180+181+182+183+184+185+186+187+188+189+190+191+192+193+194+195+196+197+198+199+200+201+202+203+204+205+206+207+208+209+210+211+212+213+214+215+216+217+218+219+220+221+222+223+224+225+226+227+228+229+230+231+232+233+234+235+236+237+238+239+240+241+242+243+244+245+246+247+248+249+250+251+252+253+254+255+256+257+258+259+260+261+262+263+264+265+266+267+268+269+270+271+272+273+274+275+276+277+278+279+280+281+282+283+284+285+286+287+288+289+290+291+292+293+294+295+296+297+298+299+300+301+302+303+304+305+306+307+308+309+310+311+312+313+314+315+316+317+318+319+320+321+322+323+324+325+326+327+328+329+330+331+332+333+334+335+336+337+338+339+340+341+342+343+344+345+346+347+348+349+350+351+352+353+354+355+356+357+358+359+360+361+362+363+364+365+366+367+368+369+370+371+372+373+374+375+376+377+378+379+380+381+382+383+384+385+386+387+388+389+390+391+392+393+394+395+396+397+398+399+400+401+402+403+404+405+406+407+408+409+410+411+412+413+414+415+416+417+418+419+420+421+422+423+424+425+426+427+428+429+430+431+432+433+434+435+436+437+438+439+440+441+442+443+444+445+446+447+448+449+450+451+452+453+454+455+456+457+458+459+460+461+462+463+464+465+466+467+468+469+470+471+472+473+474+475+476+477+478+479+480+481+482+483+484+485+486+487+488+489+490+491+492+493+494+495+496+497+498+499+500+501+502+503+504+505+506+507+508+509+510+511+512+513+514+515+516+517+518+519+520+521+522+523+524+525+526+527+528+529+530+531+532+533+534+535+536+537+538+539+540+541+542+543+544+545+546+547+548+549+550+551+552+553+554+555+556+557+558+559+560+561+562+563+564+565+566+567+568+569+570+571+572+573+574+575+576+577+578+579+580+581+582+583+584+585+586+587+588+589+590+591+592+593+594+595+596+597+598+599+600+601+602+603+604+605+606+607+608+609+610+611+612+613+614+615+616+617+618+619+620+621+622+623+624+625+626+627+628+629+630+631+632+633+634+635+636+637+638+639+640+641+642+643+644+645+646+647+648+649+650+651+652+653+654+655+656+657+658+659+660+661+662+663+664+665+666+667+668+669+670+671+672+673+674+675+676+677+678+679+680+681+682+683+684+685+686+687+688+689+690+691+692+693+694+695+696+697+698+699+700+701+702+703+704+705+706+707+708+709+710+711+712+713+714+715+716+717+718+719+720+721+722+723+724+725+726+727+728+729+730+731+732+733+734+735+736+737+738+739+740+741+742+743+744+745+746+747+748+749+750+751+752+753+754+755+756+757+758+759+760+761+762+763+764+765+766+767+768+769+770+771+772+773+774+775+776+777+778+779+780+781+782+783+784+785+786+787+788+789+790+791+792+793+794+795+796+797+798+799+800+801+802+803+804+805+806+807+808+809+810+811+812+813+814+815+816+817+818+819+820+821+822+823+824+825+826+827+828+829+830+831+832+833+834+835+836+837+838+839+840+841+842+843+844+845+846+847+848+849+850+851+852+853+854+855+856+857+858+859+860+861+862+863+864+865+866+867+868+869+870+871+872+873+874+875+876+877+878+879+880+881+882+883+884+885+886+887+888+889+890+891+892+893+894+895+896+897+898+899+900+901+902+903+904+905+906+907+908+909+910+911+912+913+914+915+916+917+918+919+920+921+922+923+924+925+926+927+928+929+930+931+932+933+934+935+936+937+938+939+940+941+942+943+944+945+946+947+948+949+950+951+952+953+954+955+956+957+958+959+960+961+962+963+964+965+966+967+968+969+970+971+972+973+974+975+976+977+978+979+980+981+982+983+984+985+986+987+988+989+990+991+992+993+994+995+996+997+998+999+1000	256-257
18	Write possible structural isomers of alkanes, alkenes and alkynes (Up to six carbon atoms)	نص كتاب الطالب + المثال 17 student textbook+ figure 17	261
19	Describe the difference between cis- and trans- isomers in terms of geometric isomers	نص كتاب الطالب + المثلين 18 و 19 student textbook+ figures 18 and 19	262
20	Use IUPAC rules to name the alcohol and ethers	نص كتاب الطالب + المثلين 4 و 5 student textbook+ figure 4 and 5	288-289-290
21	غير معطى	غير معطى	غير معطى
22	غير معطى	غير معطى	غير معطى
<p>While the overall number of marks is 110, the student's final grade will be out of 100. Example: If a student scores 75 on the exam, the mark will be 75 and if (the scores 107, it will be reported as 100 (maximum possible grade).</p> <p>مع أن مجموع النقاط لتدريج هو 110، فإن درجة الطالب النهائية ستكون من 100. مثال: إذا حصل طالب على 75 من مجموع الأسئلة، فدرجة الطالب ستكون 75 وإذا حصل على (107، فسيتم الإبلاغ عن الدرجة كـ 100 (أقصى درجة ممكنة).</p> <p>Questions might appear in a different order in the actual exam, and bonus questions will be clearly marked on the system (or on the exam paper in the case of G3 and G4).</p> <p>قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بوضوح على النظام (أو على ورقة الامتحان في حالة الصفين G3 و G4).</p> <p>As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SOW).</p> <p>كما وردت في كتاب الطالب، LMS وخطّة العمل.</p> <p>The 2 bonus questions will target LOs from the SOW. These LOs can be within the ones used for the main questions or any other ones listed in the SOW.</p> <p>ستستهدف الأسئلة الإضافية نتائج التعلم من الخطّة الدراسية. يمكن أن تكون النتائج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطّة الدراسية.</p>			