



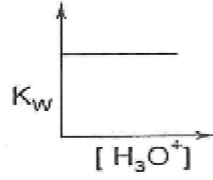
نموذج إجابة امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١/٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني

الدرجة الكلية: (٧٠) درجة

المادة: الكيمياء

تنبيه: نموذج الإجابة في (٥٠) صفحات

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-

المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة	المفردة
١٥-١٢	٣٦	٢	كمية الغاز	١
٥-١٢ ج	٢٢	٢	الاسطوانة (Z)	٢
٥-١٢ د	٣٢-٢٣	٢	0.3 L و 7.0 atm	٣
٥-١٢ ز	٥٧	٢	الضغط المنخفض ودرجات الحرارة العالية	٤
٥-١٢ ح	٥٥-٥٤	٢	1.25	٥
٥-١٢ ط	٥٤-٥٣	٢	5.4	٦
٦-١٢	٦٧-٦٦	٢	A	٧
٧-١٢ ج	١١١	٢	درجة الحرارة	٨
١٢-١٢ ط	٩٨	٢	0.87	٩
١٢-١٢ اي ٧-١٢ ج	١١١-١٠٤	٢	حاصل ضرب تراكيز [A] و [B] يساوي نصف مربع تركيز [C]	١٠
١٢-١٢ م	١٤٧	٢	فوق مشبع ويحدث ترسيب للملح	١١
٣-١٢-٢٢	١٣١-١٣٢	٢		١٢
٨-١٢	١٣٩	٢	$\frac{[H_2Se][OH^-]}{[HSe^-]}$	١٣
١٢-١٢-٣٢	١٣٦	٢	$\bar{X} < \bar{Z} < \bar{Y}$	١٤

(٢)
تابع نموذج إجابة امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني
المادة: الكيمياء

ثانياً: اجابة الأسئلة المعقالية:-

إجابة السؤال الثاني					الدرجة الكلية : (١٤) درجة	
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	
أ	١	علاقة طردية أو علاقة عكس	١	٢٩-٣٠	م ٢٠-١٢-٢٥	
	٢	$V=1 \div 2.5$ (نصف درجة) $=0.4 L$ (نصف درجة) * إذا كتب الطالب الناتج النهائي 0.4 L بدون كتابة الخطوات يمنح الدرجة.	١	٢٠-٣٠	م ١٢-٥٥	
	٣	$PV=nRT$ (نصف درجة) $T = \frac{PV}{nR}$ أو (درجة) $T = \frac{5 \times 0.4}{1 \times 0.0821}$ (نصف درجة) $=24.4 K$ * إذا عوض الطالب في القانون بشكل صحيح دون كتابته يمنح درجة القانون. * إذا عوض الطالب بقم أخرى من الشكل وحصل على الناتج صحيحاً يمنح الدرجة. * إذا أخطأ الطالب في حساب الحجم في المفردة رقم ٢ فيحاسب على الخطأ مرة واحدة ، ولا يحاسب على الخطأ مرة أخرى عند استخدامه لقيمة الحجم في حل المفردة رقم ٣.	٢	٥٤-٥٥	م ١٢-٥٥	
ب	١	(عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غاز ما تناسباً طردياً مع درجة حرارته المطلقة) كل جزئية تحتها خط نصف درجة.	٢	٣١	م ١٢-٥٥	
	٢	$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ (نصف درجة) (درجة) $\frac{2L}{253K} = \frac{V_2}{328K}$ (نصف درجة) $V_2 = \frac{328K \times 2L}{253K} = 2.59L$ * إذا عوض الطالب في القانون بشكل صحيح دون كتابته يمنح درجة القانون. * إذا عوض الطالب بالأرقام بشكل صحيح دون كتابة الوحدات يمنح الدرجة.	٢	٣٢	م ١٢-٥١ م ١٢-٥٥	

(٣)
تابع نموذج إجابة امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢ هـ - ٢٠١١ / ٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني
المادة: الكيمياء



تابع ثانياً إجابة الأسئلة المقالية:-

تابع إجابة السؤال الثاني		الدرجة الكلية: (١٤) درجة		
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة
ج	١	عملية التدفق هي: عملية انتقال جزيئات غاز محصور في وعاء من خلال ثوب صغيرة في جدران الوعاء إلى وعاء آخر أقل ضغط عزل جزيئة تحتها خط نصف درجة.	١	٧٢
	٢	$\frac{v_{(He)}}{v_{(x_2)}} = \frac{\sqrt{M_{(x_1)}}}{\sqrt{M_{(He)}}}$ $2.65 = \frac{\sqrt{M_{(x_2)}}}{\sqrt{4}}$ $5.3 = \sqrt{M_{(x_2)}}$ $M_{(x_1)} = 28$ * إذا عوض الطالب في القانون بشكل صحيح دون كتابته يمنح درجة القانون.	٢	٧٤-٧٣
	٣	$n(x_2) = \frac{m}{M} = \frac{0.456}{28} = 0.016mol$ $n_{(He)} = \frac{m}{M} = \frac{0.065}{4} = 0.016mol$ $n_r = 0.032mol$ $p_{(X)} = \frac{n_x}{n_r} \times P$ $= \frac{0.016}{0.032} \times 8.03$ $= 4.02 atm$ * إذا عوض الطالب في القانون بشكل صحيح دون كتابته يمنح درجة القانون. * إذا عوض الطالب بالأرقام بشكل صحيح دون كتابة الوحدات يمنح الدرجة. * إذا أخطأ الطالب في التعويض في القوانين فيحاسب على الخطأ مرة واحدة، ولا يحاسب على الخطأ مرة أخرى إذا أكمل باقي الخطوات بشكل صحيح.	٣	٦٨-٦٧

(٤)
تابع نموذج إجابة امتحان شهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ - ٢٠١١/٢٠١٢ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الثاني
المادة: الكيمياء



تابع شأنا إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثالث					الدرجة الكلية: (١٤) درجة	
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	
أ	-	التركيز (أو عدد المولات أو كمية الغاز) - الضغط (أو الحجم) - درجة الحرارة كل عامل صحيح درجة واحدة.	٣	١٠٣	٧-١٢ ج	
ب	١	- قوى التجاذب بين الجزيئات. - حجم الجزيئات. (درجة) (درجة)	٢	٥٨-٥٧	٧-١٢ د	
	٢	الحالة (A) قانون الغاز المثالي. الحالة (B) قانون جاي لوساك. (درجة) (درجة)	٢	٣٥-٣٤	٥-١٢ هـ	
	٣	احتكاك الإطار بسطح الأرض يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة الهواء الموجود داخله فتزداد الطاقة الحركية لجزيئات الهواء مما يؤدي إلى زيادة ضغط الهواء. كل ما تحته خط درجة أو ما يشير إلى نفس المعنى.	٢	٣٥-٣٤	٥-١٢ ج	
ج	١	$K_p = \frac{(P_B)^2}{(P_A)}$ $= \frac{(32.7)^2}{(13.8)}$ $= 77.5$ (نصف درجة) (درجة) (نصف درجة)	٢	١٠٢	٧-١٢ د	
	٢	تلارد للحرارة. لأن ارتفاع درجة الحرارة يزيد ضغط الغاز (A) ويقل ضغط الغاز (B)، وهذا يعني أن التفاعل يسير في الاتجاه العكسي. أو لأنه بارتفاع درجة الحرارة يسير التفاعل في الاتجاه العكسي. إذا كتب الطالب العبارة الأولى أو العبارة الثانية اللتين تحتهما خط بمنح الدرجة كاملة.	٢	١٠٧	٧-١٢ ز	
	٣	يزاح موضع الاتزان نحو التفاعل الطردوي أو الأمامي أو نحو النواتج أو نحو تكوين المادة (B) أو جهة اليمين.	١	٥٤	٥-١٢ هـ	

يتبع/٥

إجابة السؤال الرابع

إجابة السؤال الرابع				الدرجة الكلية: (١٤) درجة	
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	CaCO_3 CaO	١	٩٥	٥٧-١٢
	٢	لا يؤثر أو لا يتغير *إذا كتب الطالب أي عبارة تدل على الإجابة الصحيحة يمنح الدرجة.	١	١١١	٧-١٢ ج
ب	١	هو المادة التي تعطي بروتونا $(\text{H}^+ , \text{H}_3\text{O}^+)$ أو أكثر لمادة أخرى *لكل جزئية تحتها خط درجة.	٢	١٢٦	٥٨-١٢
	٢	القاعدة: Y^- الحض المرافق: HY	٢	١٢٨-١٢٦	٥٨-١٢ د
	٣	NaY أكبر في قيمة pH لأن تركيز X^- أكبر في الحوض من تركيز Y^- أو لأن HX حمض أقوى من HY أو لأن HY حمض أضعف من HX أو لأن تركيز H^+ في HX أكبر من تركيز H^+ في HY	٢	١٣٠-١٢٦	١-١٢-١٣ م ك
ج	١	$\text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$ *لكل أيون تحتها خط درجة. *لا يشترط كتابة الحالة الفيزيائية.	٢	١٥٦	٨-١٢ ج
	٢	HCOOH/NaOH أو $\text{HCOOH}/\text{HCOONa}$ *يشترط كتابة المادتين صحيحتين	١	١٥٦	٥٨-١٢ هـ
	٣	$\text{PbI}_2 \rightleftharpoons \text{Pb}^{+2} + 2\text{I}^-$ $\text{X} \quad 2\text{X}$ $k_{sp} = [\text{Pb}^{+2}][2\text{I}^-]^2$ $6.5 \times 10^{-9} = [\text{X}][2\text{X}]^2$ $6.5 \times 10^{-9} = 4\text{X}^3$ $\text{X} = \sqrt[3]{1.625 \times 10^{-9}}$ $(\text{X}) = 1.18 \times 10^{-3} \text{ M}$ ذوبانية PbI_2 (نصف درجة)	٣	١٤٨-١٦	٨-١٢ ط

نهاية نموذج الإجابة