SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم
ادارة التقييم والامتحانات

الصـف : العاشر/ المتقدم
المـادة : الكيمياء

نهاية الفصل الدراسي الثالث
2018/ 2019 م

دليل التصحيح

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (1)

م	الإجابة	الدرجة الفرعية	الدرجة الكلية
	إجابة الجزء الأول	30	30

1	ب	درجتان
2	ب	درجتان
3	أ	درجتان
4	ب	درجتان
5	ج	درجتان
6	ب	درجتان
7	ج	درجتان
8	د	درجتان
9	أ	درجتان
10	ب	درجتان
11	ج	درجتان
12	ج	درجتان
13	أ	درجتان
14	أ	درجتان
15	ب	درجتان

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

الإجابة	الدرجة الفرعية	الدرجة الكلية

اجابة الجزء الثاني

إجابة السؤال الثاني :

50

16	قانون شارل	درجة
	الصفر المطلق 0K	درجة
	نعم	درجة
	الرسم البياني يمر امتداده عبر نقطة الأصل وبتضاعف درجة الحرارة يتضاعف الحجم	درجة

4

17	$PV = nRT$ $n = \frac{PV}{RT}$	درجة
	$n = \frac{(2.0\ atm)(6.5L)}{(0.0821\frac{L.atm}{mol.k})(290\ k)} = 0.55\ mol$	درجتان
	$0.55\ mol\ H_2O \times \frac{18.003\ g\ H_2O}{1\ mol\ H_2O} = 9.83\ gH_2O$	درجتان

5

18	لأن الأحجام المتساوية من الغازات عند نفس درجة الحرارة والضغط تحتوي على العدد نفسه من الجسيمات (مبدأ أفوجادرو)	درجتان
19	جسيمات السكروز قطبية وتحتوي على عدة روابط O–H وتكون جسيمات الماء روابط هيدروجينية مع روابط O–H مما يسحب السكروز داخل المحلول.	درجتان
20	يقل الضغط الموجود فوق السائل عند فتح غطاء القارورة، مما يقلل من ذائبية ثاني أكسيد الكربون	درجتان
21	زيادة درجة الحرارة لمادة يزيد من متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة للمادة وكذلك يزداد عدد التصادمات التي تؤدي إلى حدوث تفاعل	درجتان
22	عدد مولات الغاز هو نفسه على طرفي المعادلة	درجتان

10

23	وجه الشبه : كلاهما مخاليط غير متجانسة	درجة
	وجه الاختلاف : المعلقُ يحتوي على جسيمات ترسُبُ إذا ما تركت ثابتة ، بينما الغرويات جسيماتها لا تترسب .	درجتان

3

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

24	يكون ميل كل المنحنيات (المواد المتفاعلة والمواد الناتجة) صفرًا ، ما يعني أنها لا تزداد أو تتناقص (ثابتة)	درجتان
	تكوين	درجة

3

إجابة السؤال الثالث :

25	نظرية التصادم	درجتان
26	المعقد المنشط	درجتان
27	الاتزان المتجانس	درجتان
28	الكسر المولي	درجتان
29	المحلول فوق المشبع	درجتان

10

30	$30.0g\ C_6H_{12}O_6 \times (\frac{1mol\ C_6H_{12}O_6}{180.16g\ C_6H_{12}O_6}) = 0.166mol\ C_6H_{12}O_6$	درجة
	$M = \frac{\text{عدد مولات المحلول}}{\text{حجم المحلول باللتر}}$	درجة
	$M = \frac{0.166mol\ C_6H_{12}O_6}{\text{المحلول } 1.5\ L} = 0.111\ M$	درجتان

4

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP

31	$\frac{[A]_2}{[A]_1} = \frac{0.200M}{0.100M} = 2$ $\frac{R_2}{R_1} = \frac{4.00 \times 10^{-3}}{2.00 \times 10^{-3}} = 2$ n=1	درجتان	6
	$\frac{[B]_3}{[B]_2} = \frac{0.200M}{0.100M} = 2$ $\frac{R_3}{R_2} = \frac{16.00 \times 10^{-3}}{4.00 \times 10^{-3}} = 4$ m=2	درجتان	
	$R = k[A]^1[B]^2$ الرتبة الكلية للتفاعل = 2+1= 3	درجتان	

32	$[\boldsymbol{pb^{+2}}] = \frac{\boldsymbol{0.1M}}{\boldsymbol{2}} = \boldsymbol{0.05M}$ $[\boldsymbol{F^-}] = \frac{\boldsymbol{0.03M}}{\boldsymbol{2}} = \boldsymbol{0.015\ M}$	درجتان	5
	$Q_{sp} = [pb^{+2}][F^-]^2$ $Q_{sp} = [0.05][0.015]^2$ $Q_{sp} = 1.125 \times 10^{-5}$	درجتان	
	$Q_{sp}(1.125 \times 10^{-5}) > K_{sp} = 3.3 \times 10^{-8}$ سيتكون راسب	درجة	

انتهت الإجابة

SN:10T20T0T251C1168466X88985D201906271318GP