تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان التدريبي بمحافظة جنوب الشرقية

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثاني عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-12 18:04:19

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر

صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

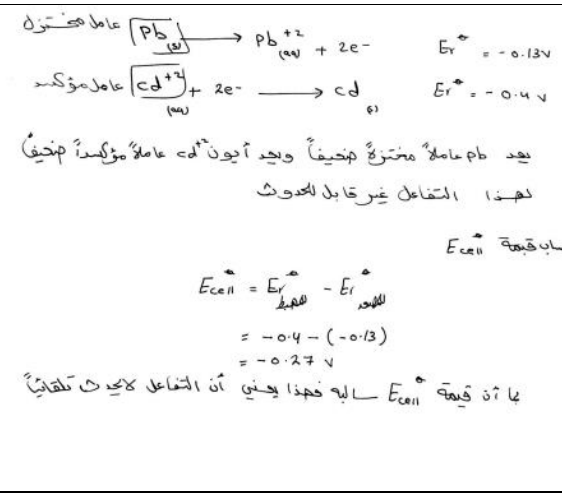
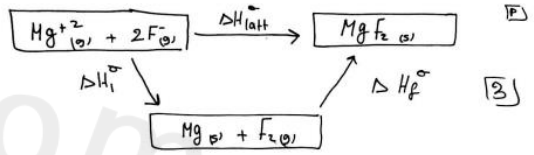
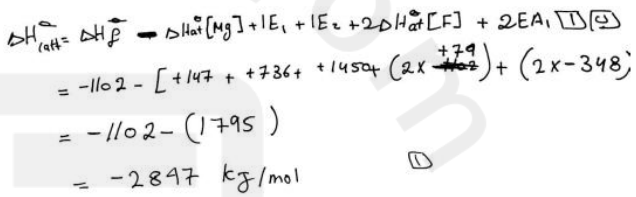
1	امتحان تدريبي بمحافظة جنوب الشرقية
2	اختبار قصير ثاني في الوحدة الثانية الكيمياء الكهربائية
3	ملخص شرح درس التغيرات في المحتوى الحراري للمحاليل
4	ملخص شرح درس الألفة الإلكترونية
5	ملخص شرح درس طاقة الشبكة البلورية

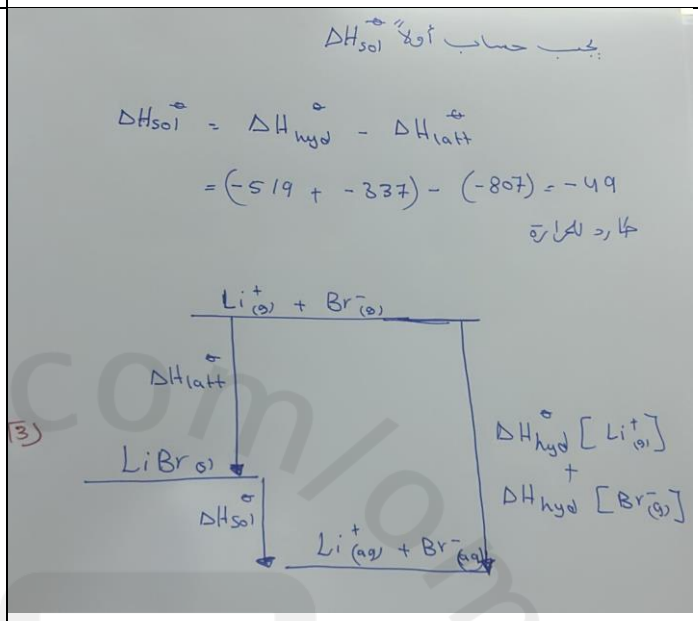
رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	الوحدة	رقم الصفحة	الهدف التعليمي	الهدف التعليمي	معلومات إضافية
1	CO_3^{2-}	1	الأولى	21	AO1	2-1	
2	قاعدة برونستد لوري	1		21	AO1	2-1	
3	(NH3\NH4+) , (HF\F-)	2		22	AO2	4-1	
4	LiOH	1		27	AO2	7-1	
5	$K_b = \frac{[N_2H_5^+][OH^-]}{[N_2H_4]}$ $K_b = \frac{[OH^-]^2}{[N_2H_4]}$ 1 $[OH^-]^2 = K_b \cdot [N_2H_4]$ $[OH^-]^2 = 1.7 \times 10^{-6} \times 0.4$ $\sqrt{[OH^-]^2} = \sqrt{6.8 \times 10^{-7}}$ $[OH^-] = 8.2 \times 10^{-4}$ mol/L 1	2		35	AO2	6-1	
6	الميثيل الأحمر	1		40	AO2	8-1	
7	D C A	3		43-41	AO2	9-1	
8	$Ksp=[Ag^+]^3[PO_4^{3-}]$	1		44	AO2	11-1	

fileae.com 2025 2024 ملفاتي الخاصة

	12-1	AO2	46		3	$Ag_2CrO_4 \rightleftharpoons 2Ag^+ + CrO_4^{-2}$ 1.3×10^{-4} $2\times1.3\times10^{-4}$ 1.3×10^{-4} 2.6×10^{-4} $K_{sp} = [Ag^+]^2[CrO_4^{-2}]$ ① $= [2.6\times10^{-4}]^2[1.3\times10^{-4}]$ $K_{sp} = 8.78\times10^{-12}\ (mol/L)^3$ ①	9
	16-1	AO2	53		1	5.5	10
	15-1 17-1	AO2	54		1 5	NaF \ HF $HF \rightleftharpoons H^+ + F^-$ $NaF \xrightarrow{H_2O} Na^+ + F^-$ بعد خلط المحلولين سوف يتضاعف الحجم فيقل التركيز إلى النصف $[HF] = \frac{1}{2}\times0.3 = 0.15\ mol/L$ ① $[NaF] = [F^-] = \frac{1}{2}\times0.4 = 0.20\ mol/L$ ① $pH = 3.3$ $[H^+] = 10^{-3.3} = 5\times10^{-4}\ mol/L$ ① $K_a = \frac{[H^+][F^-]}{[HF]}$ $= \frac{(6\times10^{-4})(0.20)}{(0.15)}$ $= 6.6\times10^{-4}\ mol/L$ ①	11
	4-2	AO2	79	الثانية	1	Ag\Al	12
	5-2	AO2	77		1	أ. Fe	13
درجة للقيمة	4-2	AO1	79		1	ب. 0.44 V	

	ج.إكمال الدائرة الكهربائية منع الالتماس المباشر بين محلولي نصفي الخلية المحافظة على الاتزان الأيوني	2		69	AO1	1-2	الصحيحة درجتين لأي إجابتين صحيحا ت
14	تقل كتلته	1		67	AO2	1-2	
15	أ. Cu^{+2} ب. Al	1 1		76	AO2 AO2	6-2	
16	$E_{cell} = E^{o}_{cell} - \frac{0.059}{2} \log Q$ $= 0.01 - \frac{0.059}{2} \log \frac{[0.01]}{[0.2]}$ $= 0.01 - (-0.03)$ $= 0.04$ V	2		87	AO2	9-2	
17	تركيز الأيونات 1 Mol\l الضغط لأي غاز 1 atm درجة الحرارة 298 K	2		70	AO1	3-2	درجتين لأي إجابتين صحيحا ت
18	أ. $2Cl^{-} \longrightarrow Cl_2 + 2e$ ب. ترسب ذرات الماغنيسيوم	1 1		92	AO2	10-2	
19	38600	1		96	AO2	11-2	

20		3		82	AO2	5-2	
21	 	3 2		116	AO2	6-3 7-3	
22	شحنة أيون Ca^{+2} أكبر من أيون Na^{+1}	1	الثالثة	120	AO1	8-3	
23	أ. التغير في المحتوى الحراري عند تذرير عنصر ما في الظروف القياسية لتكوين مول واحد من ذراته في الحالة الغازية ب. التغير في المحتوى الحراري عند إضافة مول واحد من الإلكترونات إلى مول واحد من الذرات الغازية لعنصر ما لتكوين مول واد من الأيونات الغازية التي تحمل شحنة سالبة أحادية في الظروف القياسية	1 1		113	AO1	1-3	
24	لأن نصف القطر الأيوني لأيون بروميد أصغر تكون قوى التجاذب أيون-ثنائي القطب بين الماء و أيون بروميد أقوى من قوى تجاذب ايون -ثنائي القطب بين الماء و أيون اليوديد	1		125	AO2	9-3	يقبل إي تفسير صحيح

	11-3	AO2	126		2	$\Delta H^{\circ}_{hyd} = \Delta H^{\circ}_{latt} + \Delta H^{\circ}_{sol}$ $\Delta H^{\circ}_{sol} = \left[\Delta H^{\circ}_{hyd}[Mg^{+2}_{(g)}] + 2\,\Delta H^{\circ}_{hyd}[Cl^{-}_{(g)}]\right] - \Delta H^{\circ}_{latt}$ (1) $= -1920 + (2\times -364) - (-2493)$ $= -155\ kJ/mol$ (1)	25
	10-3	AO2	127		3		26
	2-4	AO2	138	الراب عة	1	ثانوي	27
	1-4	AO2	138		1	أ.1 -ايثانول	28
		AO2			1	ب. 1-بنتانول	
	3-4	AO2	140		1	1-بنتانول لأن يمتلك كتلة مولية أعلى من 1- ايثانول	
	5-4	AO1	143		1	هكسانال	29
	6-4	AO2	144		1	$CH3COO^{-}Na^{+}$	30
		AO2			1	$CH3COO^{-}K^{+}$	
		AO2			1	$CH3COO^{-}Na^{+}$	
	7-4	AO1	149		1	الإيثين	31
	7-4	AO1	154		1	أ.الإضافة الإلكتروفيلية	32

		AO2			1	ب. $CH_3CHCHCH_3+H_2O \rightarrow CH_3CH_2CH(OH)CH_3$	
	11-4	AO1	151		1	الأكسدة	33
درجة لكل معادلة صحيحة درجة لكتابة ظروف التفاعل	9-4 6-4	AO2	155 151 145		4	$CH_3CHO \xrightarrow{H_2\backslash Ni} CH_3CH_2OH$ $CH_3CHO \xrightarrow{K_2Cr_3O_7} CH_3COOH$ $CH_3COOH + CH_3CH_2 \xleftrightarrow{H+} CH_3COOCH_2CH_3$	34

fileae.com
2025 2024
موقع فيلاتي العمانية