

بكالوريا التعليم الثانوي دورة 2000

مادة: العلوم الفيزيائية

شعبة: علوم دقيقة

سليم التقيط والإجابة النموذجية

المعبرين II (06 نقاط)	كمياء: التحريش I (06 نقاط)
(1) 2. تركيز الأفراد الكيميائية.	1. 2. العينة والاسم لكل من (1) و (2).
0.5 $[H_3O^+] = 10^{-2.3} = 10^{-2.36} = 10^{-1.26} \text{ mol/l}$	0.5 الكحول (2) $CH_3CH(OH)CH_3$ بروبانول-2.
0.5 $[OH^-] = \frac{10^{-14}}{[H_3O^+]} = \frac{10^{-14}}{10^{-1.26}} = 10^{-12.74} \text{ mol/l}$	0.5 المكون $HC(=O)OH$ حمض الميثانويك.
0.5 $[H_3O^+] = [OH^-] + [A^-]$ جان أن OH^- ضائع	0.5 تركيبة المزيج الإجمالي.
0.5 $[H_3O^+] = [A^-] = 10^{-1.26} \text{ mol/l}$	0.5 الكحول (2) 60% ، حدد التفاعل 60%
0.5 $[A^-] = [AH] + [A^-] = 10^{-1.26} = 10^{-0.74} \text{ mol/l}$	0.5 كمية مادة الأستون المذلول: $2.7 \text{ g} = \frac{2.7}{58} \text{ mol}$
0.5 $[A^-] = [AH] + [A^-] = 10^{-1.26} = 10^{-0.74} \text{ mol/l}$	0.5 كمية الميثانول المذلول: $100 \text{ g} = \frac{100}{32} \text{ mol}$
0.5 $K_a = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[AH]} = \frac{10^{-1.26} \cdot 10^{-0.74}}{10^{-0.74}} = 10^{-0.52} = 0.302$	0.5 تركيبة المزيج الإجمالي:
0.5 $pK_a = -\log K_a = -\log 0.302 = 0.52$	0.5 المكون 1 = 100% ، المكون 2 = 60%
0.5 $pK_a = 0.374$	0.5 تركيبة المزيج عند التوازن:
0.5 3. الكتلة المولية للمكون AH ، الصيغة والاسم.	0.5 المكون 1 = 100% ، المكون 2 = 60%
0.5 كتلة المكون المذلول في 1 ل من المحلول	0.5 المكون 1 = 100% ، المكون 2 = 60%
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 2. معادلة التفاعل:
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 $CH_3CH(OH)CH_3 \rightarrow CH_3COCH_3 + 2H^+ + 2e^-$
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 $C_2O_4^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2CO_2 + 7H_2O$
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 $3CH_3CH(OH)CH_3 + C_2O_4^{2-} + 8H^+ \rightarrow 3CH_3COCH_3 + 2CO_2 + 7H_2O$
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 كتلة المركب ، الكتلة جنية : (جودا خون).
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 المركب الناتج يذوب مع 2.4 g من الماء.
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 لا يتأثر بالكلوروفورم ، كاشف تليبيك ، محلول فولييج
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 وتواتر القوية المشددة.
0.5 $1000 \cdot \frac{3.11}{500} = 6.22 \text{ g}$	0.5 حجم المحلول المؤكسد: من المعادلة:

