

مناقشة الكوينز

السؤال الأول / البيوتانول يمتزج مع الماء في تكوين الروابطة الهيدروجينية على أن هناك ~~درجة~~ درجة غليانه عالية (X) معا

البيوتانول يمتزج مع الماء في تكوين الروابطة الهيدروجينية على أن هناك درجة غليانه عالية (X) معا

التعديل / البيوتانول يمتزج مع الماء في تكوين الروابطة الهيدروجينية على أن هناك درجة غليانه عالية (X) معا

مع بيوتانول يكون روابطه هيدروجينية مع بيوتانول آخر وليس مع الماء (Other butanol)

السؤال الثاني / إضافة كلوريد الصوديوم إلى خلايا الدم الحمراء

السؤال الثاني / إضافة كلوريد الصوديوم إلى خلايا الدم الحمراء أو pH (X) معا

السؤال الثاني / إضافة كلوريد الصوديوم إلى خلايا الدم الحمراء أو pH (X) معا

التعديل / إضافة كلوريد الصوديوم إلى خلايا الدم الحمراء أو pH (X) معا

للمعادلة كهربائية الخلية حيث تم إضافة NO_2 وليس pH

السؤال الثالث / هل الـ ice أكثر كثافة من liquid (X)

السؤال الثالث / هل الـ ice أكثر كثافة من liquid (X)

السؤال الثالث / هل الـ ice أكثر كثافة من liquid (X)

التعديل / هل الـ ice أكثر كثافة من liquid (X)

liquid water is more density than ice

التعديل / هل الـ ice أكثر كثافة من liquid (X)

Page 1

السؤال الرابع

في الرابطة الهيدروجينية تكون أقوى عند ما يزيد التناظر (X)

التعديل

الرابطة الهيدروجينية تكون أقوى عند ما يقل التناظر

أد // // // أضعف عند ما يزيد التناظر

السؤال الخامس

الفكرة (X) Buffer وال acid لا يمكن أن يكونا

مكتوب it's conjugate base

وعرفنا في Buffer أنه يكون weak acid

السؤال السادس

الفكرة

(X) the weakest acid solution

كل ما قبله على فائدة 7 كل ما كان اضعف

في السؤال نجد وسطنا قيم pH وليس pH فهو يكون

الجواب من الخيارات أقل رتبة بعد 7

السؤال السابع

الفكرة / سؤال التوتري الشطي

شرح الـ لايد الي بقتة على المودل

السؤال الثامن / سؤال الانتروبي

تكونية الملح يقلل الانتروبي ΔS في ذابة الاقلا 2 في الماء تزيد الانتروبي ΔS ارتباط الانترسيم مع الركنوة
تزيد الانتروبي لانه يزيد من عدد جزيئات الماء

باضمار نفسا فكرة توجيهي - بي الوقت غير كافي لقراءة 7 ميللا
فما ان الجواب في النهاية يطلع ليس فمما يطلع في وقتنا

السؤال التاسع / سؤال حابي هيبلكم ايان
الفكرة

$\text{Acid} = 10 \log \text{Base}$

$$\text{pH} = \text{pK} + \log \frac{[\text{H}_2\text{PO}_4^-]}{[\text{H}_3\text{PO}_4]} \rightarrow \text{pH} = \text{pK} - 1$$

PK تأخذ بها انه First acid First base تأخذ PK

وفي هذا السؤال عرمان أن يكون الرقم وقادته الملازمة فلا يكون H_3PO_4 و H_2PO_4^-

* وفي ~~الخط~~ آخر نقطة عند ما يكون الحضا وليست قائمة
الملائكة نجيباً "لا يستطيعون" اب can't be determined
كما اجابة ليس مما سمعته اجابة خاطئة

السؤال الخامس

اشرح مبادئ قيم PK و ΔG في التوازن بين الحالتين.

والضعف في الحالة الثانية

الفترة /

١٤٢٥ هـ
 ١٤٢٥ هـ
 ١٤٢٥ هـ

فلا حظة / الميزات تكون ما - اية في جميع الحالات
لجميع النقل عبد العاصم أرباب

ودعمًا ذاتيًا للوطن

18/4/21
Buffer ^{تخزين} الجواب الجواب الجواب الجواب

قانون ۱۱۹

۱۱۹ - ۱۱۹ = ۰