

الرقم الجامعي :

الاسم :

اجببي على الاسئلة التالية :

السؤال الاول : اختاري من قائمة المصطحات الانجليزية في العمود الاول ما يطابقها من العمود الثاني :

الرقم	المصطلح الانجليزي	المصطلح العربي
١	Activity	العملية العكسية
٢	Oxidation electrode	عملية التاين
٣	Reversible process	التجاذب الكهربائي الساكن
٤	hodos	عملية الاخلاء الايوني
٥	Ionization process	قطب الاكسدة
٦	Ion-discharge process	طبقة الكهربائية المزدوجة
٧	Electrostatic attraction	هيئة مختزلة
٨	Electrical double layer	الفعالية
٩	Reduced form	طريق

السؤال الثاني :

إملائي الفراغات التالية :

- ١- الفعالية a تعرف على انها ----- الذي يساوي كسرا من ----- المستخدم الا عند ----- حيث تساوية.
- ٢- المحلول الالكتروليتي ----- .
- ٣- الشدة الايونية تعرف على انها ----- الحدود الناتجة عند ضرب ----- بمربع -----.
- ٤- حاصل الذوبانية عبارة عن حاصل ضرب ----- مرفوعة الى ----- تساوي ----- في المعادلة التاين .
- ٥- يمكن استخدام المعايير ----- لايجاد ----- حتى في المحاليل المخففة للاحماض الضعيفة .
- ٦- يسمى قطب الاختزال باسم -----.
- ٧- الحالة القياسية للمواد الصلبة و السائلة النقية حينما تكون ----- تساوي -----.
- ٨- الحالة القياسية للغاز المثالي عندما يكون ----- يساوي -----.
- ٩- يمتاز قطب الكالوميل عن قطب الهيدروجين ب
 - ١- -----.
 - ٢- -----.
 - ٣- -----.
 - ٤- -----.
- ١٠- يستعمل مقياس الجهد لقياس -----.

السؤال الثالث :

احيبي على مايلي:

- ١- ارسمي قطب الكالوميل مع ذكر تفاعلة و مكوناته.

٢- احسب معامل الفعالية لمحلول ($2 \times 10^{-5} \text{ mol l}^{-1} \text{ KCl}$) وكم ستكون فعالية المحلول؟

٣- احسب الشدة الايونية لمحلول ($0.3 \text{ mol l}^{-1} \text{ FeCl}_3$)؟

٤- اذا كانت توصيلية محلول مشبع من AgCl عند 25 C تساوي $4.31 \times 10^{-6} \Omega^{-1} \text{cm}^{-1}$ و توصيلية الماء عند نفس درجة الحرارة هي $1.6 \times 10^{-6} \Omega^{-1} \text{cm}^{-1}$ و ان التوصيل المولي الايوني عند التخفيف اللانهائي بوحدة $\Omega^{-1} \text{cm}^2 \text{mol}^{-1}$ لكل من

عند AgCl $\text{Ag}^+ = 61.92$, $\text{Cl}^- = 76.34$ فاحسب ذوبانية و حاصل ذوبانية AgCl عند نفس درجة الحرارة؟

٥- لديك الخلية التالية:



اكمل ما يلي:

١- التفاعل عند المهبط هو:

٢- التفاعل عند المصعد هو :

٣- تفاعل الخلية هو :

٤- معادلة نيرنست للخلية هو :

٥- متى يكون التفاعل في خطوة (٣) غير تلقائي .

٦- متى تكف هذه الخلية عن توليد الطاقة.

بالتوفيق

This document was created with Win2PDF available at <http://www.daneprairie.com>.
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.