

N° table :

CONCOURS D'ACCES 2009
EPREUVE DE CHIMIE



Nom et prénom :

Date de naissance : Signature obligatoire :

كل ورقة امتحان لا تحمل اسم المرشح تعتبر لاجبة. كل تشطيب أو علامة توضع على الرمز المخد للورقة تعرض للاقصاء المباشر. على المرشح التأكد بأن الورقة مطبوعة جيدا من الجهتين المدة 30 دقيقة

مباراة الولوج 2009
امتحان الكيمياء



مسألة

نتوفر على محلول حمض الميتانويك تركيزه $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol/l}$ وله $\text{pK}_a = 3,75$ و pH تساوي 2,9

1 - أعط الصيغة المنشورة لجزيئة الحمض

2 - حمض ميتانويك هل هو حمض قوي ؟

3- ما هي القاعدة المرافقة لهذا الحمض؟

4 - نأخذ حجم 40 ml من محلول حمض ميتانويك نفاعله مع محلول إدروكسيد صوديوم. وللمحلولين نفس التركيز $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol/l}$
4.1 - أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل الحاصل.

4.2 - كم حجم الأدروكسيد صوديوم يجب إضافته على الحمض للحصول على التكافؤ؟

V=