

11 عند تفاعل حمض الهيدروبروميك مع ابروسين ينتج

2 ابروسينات

يجب ابرار اطلاق الكون قبل ابرار اطلاق الكون
الحل حتى يمكن التعرف على الظاهر المتكوه للماره اذ لا
ثم تقدر كيميائيا

اكتب في اطار اطار

1- خلايا جليانية لا تحول فيل نظامه الكيمائية ختتبه الى
طاقة كارهه من خلال تفاعل اكد واقتران انطكليه

تخلبه تقاتوه

2- اطلاق الكيمائي للحلوله الاكتر وبيتي بفضل مرر
التيار الكهربي

الكلين الكهربي

كيف عين عليا سين
باضافه لوربه جديا الى الامونيا
في حاله تويبيات الامونوم سكونه لونه احمي رموي
في حاله هيدروكسيد الامونوم سكونه رطب بني مسم
ممكث كتناه ايجارلات وحتب الاجابه له

اختار الاجابه محلول قلوي مركزه 0.2 صورا وتايت الاتزان

$$K_b = 3.6 \times 10^{-4}$$

$$[OH^-] = \sqrt{K_b \cdot C_b} = \sqrt{3.6 \times 10^{-4} \times 0.2} = 8.4 \times 10^{-5}$$

$$pOH = -\log 8.4 \times 10^{-5} = 2.07$$

التقدير

2.07

الحل 5