



اسم الطالب

الصف والشعبة

الكيمياء / سادس علمي
المادة

كروب A

2025-2026

١٠ درجات

س١/أ- عرف : التفاعل التام - قانون فعل الكتلة

ب - في وعاء مغلق حجمه لتر يتفاعل غاز (CO) مع بخار الماء وتكوين غازي (CO₂) و (H₂) بدرجة حرارة K(700)، متركيز خليط الاتزان عند وصولها الى حالة الاتزان ، اذا وضع مول واحد من كل من المتفاعلات والنواتج علما ان (K_p = 5.29)؟

٣٠ درجة

$$\sqrt{5.29}=2.3$$

س٢/ أ - للتفاعل الغازي الافتراضي الاتي: $A \rightleftharpoons 2B$ عند درجة 227°C قيمة (K_p= 164)

احسب K_c للتفاعل الغازي الاتي عند نفس درجة الحرارة $4B \rightleftharpoons 2A$

١٠ درجات

ب - علل /١- عند إضافة كميات قليلة من العامل المساعد الى تفاعل متزن لاتؤثر على حالة الاتزان ولاعلى ثابت الاتزان ؟

١٠ درجات

٢- عند زيادة الضغط على خليط متزن فيه ($\Delta n_g = +1$) يؤدي الى خفض المنتج

س٣/ أ - عند تسخين غاز (NOCl) النقي الى درجة 240°C في اناء مغلق حجمه لتر يتحلل حسب المعادلة الاتية:



لمزيج الاتزان يساوي (0.96)atm والضغط الجزئي لغاز (NOCl) يساوي (0.6)atm احسب :

١- الضغوط الجزئية لكل من غازي (Cl₂) و (NO) عند الاتزان ؟

٢- ثابت الاتزان (K_c) للتفاعل عند نفس الدرجة الحرارية ؟

٣- الضغط الابتدائي لغاز (NOCl) .

٣٠ درجة

ب - تعتمد العلاقة بين (K_c) و (K_p) على قيمة (Δn_g) وضح ذلك بالتفصيل ؟ مع كتابة العلاقة بينهما ؟

١٠ درجات

**** مع تمنياتي لكم بالتفوق والتميز ****