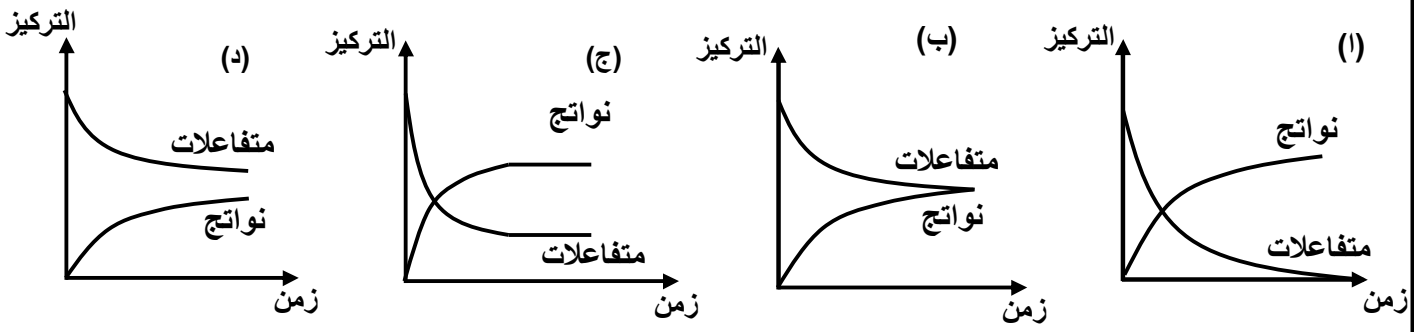
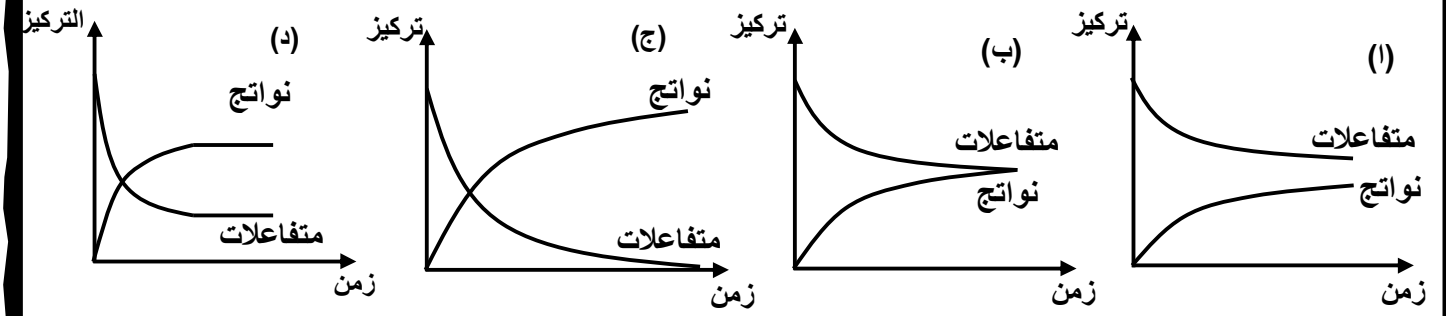
اختبار (٤)
العلاقات والرسومات البيانيه

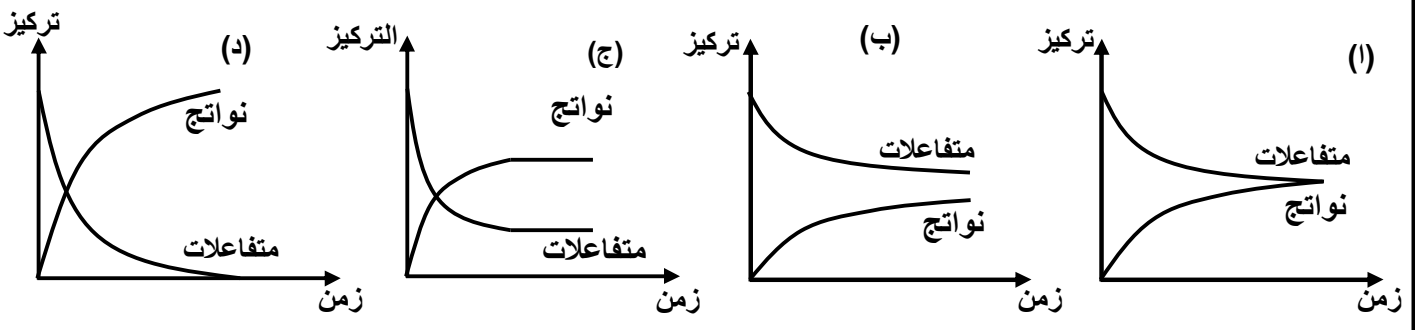
١- العلاقة بين الزمن والتركيز فى التفاعل التام يعبر عنه بالشكل



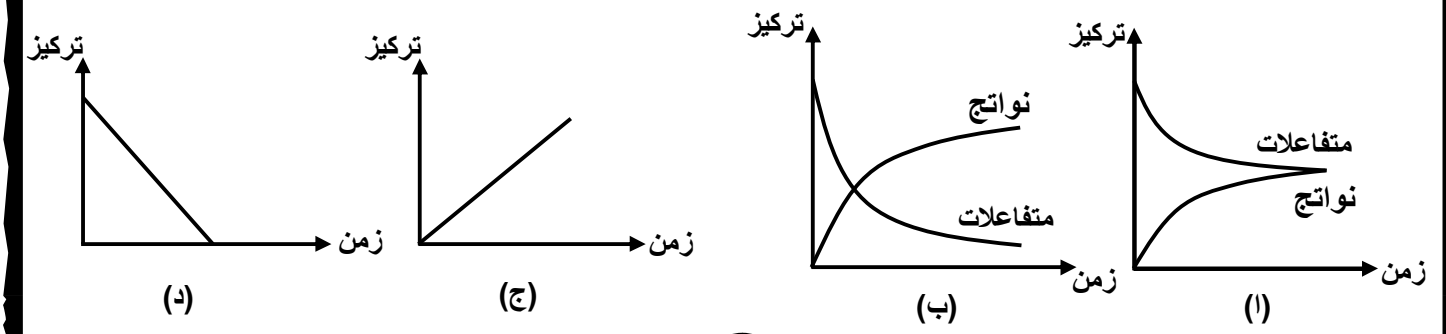
٢- العلاقة بين الزمن والتركيز فى تفاعل تكون فيه $K_C > 1$ $K_C = 4.4 \times 10^{31}$ $H_2 + CL_2 \rightleftharpoons 2HCL$



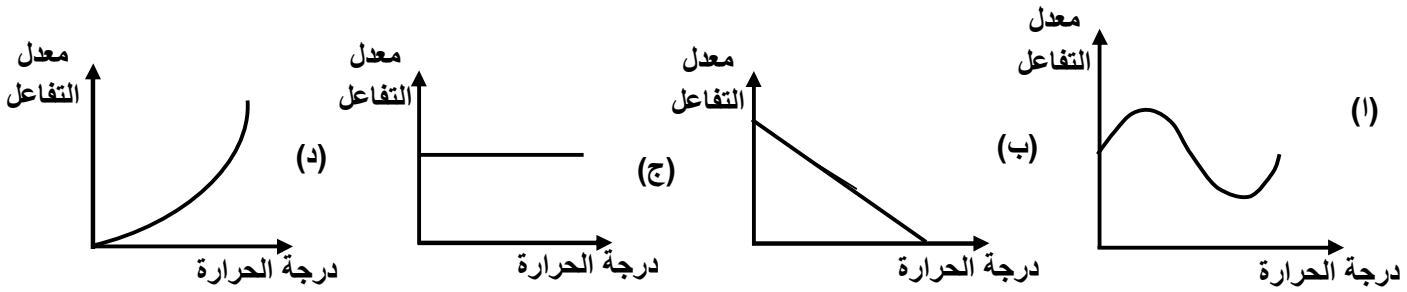
٣- العلاقة بين الزمن والتركيز فى تفاعل تكون فيه $K_C < 1$ $K_C = 1.7 \times 10^{-10}$ $AgCL_{(s)} \rightleftharpoons Ag^+ + CL^-$



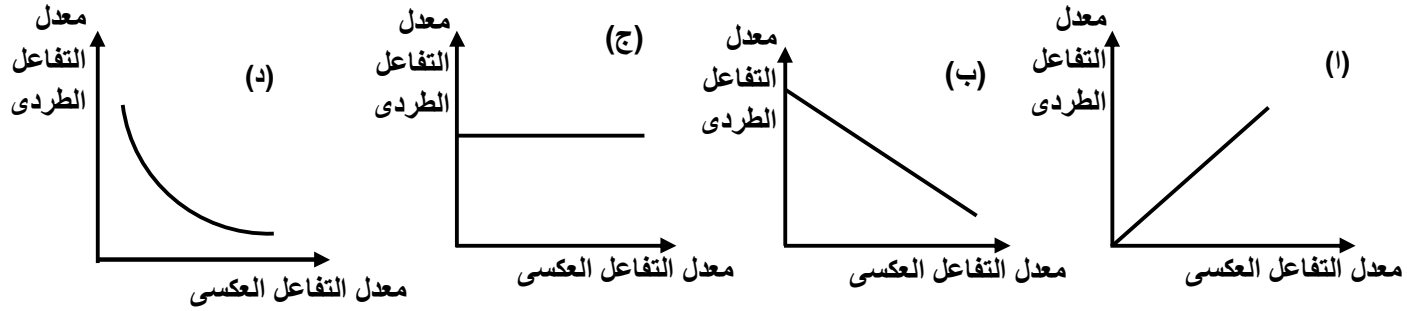
٤- العلاقة بين الزمن والتركيز فى التفاعل الاتى $NaCL + AgNo_3 = NaNo_3 + AgCL_{(s)}$



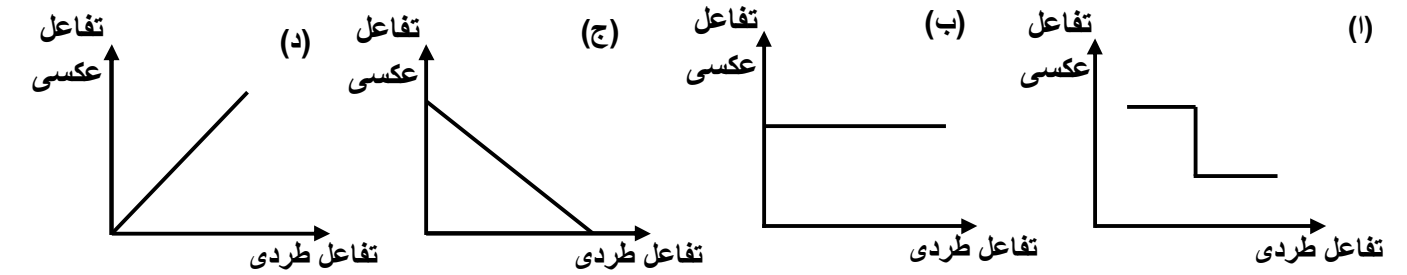
٥- العلاقة البيانية بين معدل التفاعل ودرجة الحرارة تمثل الشكل



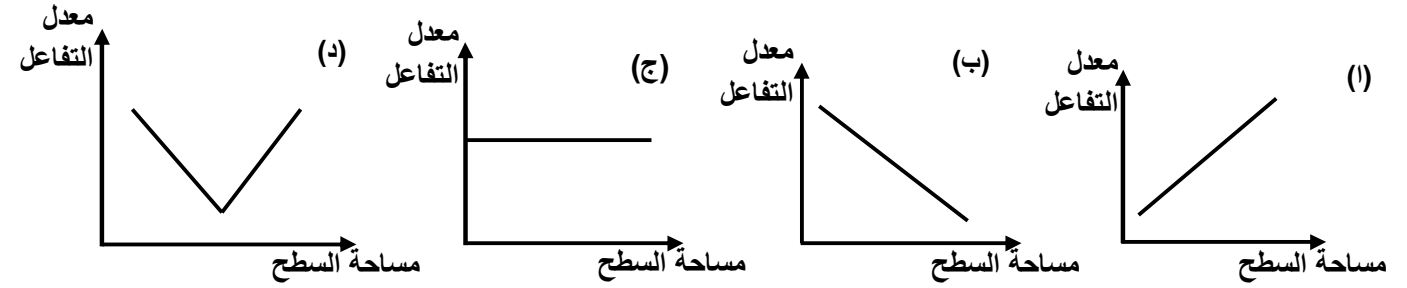
٦- العلاقة البيانية بين معدل التفاعل الطردى والعكسى عند اضافه عامل حفاز للتفاعل الانعكاسى



٧- الرسم البيانى الذى يوضح تفاعل يكون فيه قيمه K_c اكبر من الواحد



٨- العلاقة البيانية بين معدل التفاعل ومساحه سطح المتفاعلات هو



٩- فى التفاعل التالى $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ $\Delta H = -$

• العلاقة بين تركيز النشادر وقيمه K_C عند زيادة الضغط المؤثر على التفاعل السابق عند 500^oc

(ا) K_C — تركيز النشادر

(ب) K_C — تركيز النشادر

(ج) K_C — تركيز النشادر

(د) K_C — تركيز النشادر

١٠- فى التفاعل التالى $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ $\Delta H = -$

العلاقة البيانية بين درجة الحرارة وقيمه K_C للتفاعل السابق

(ا) K_C — درجة الحرارة

(ب) K_C — درجة الحرارة

(ج) K_C — درجة الحرارة

(د) K_C — درجة الحرارة

١١- فى التفاعل التالى $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ $\Delta H = +$ العلاقة بين درجة الحرارة ، K_C

(ا) K_C — T^oc

(ب) K_C — T^oc

(ج) K_C — T^oc

(د) K_C — T^oc

١٢- العلاقة بين P_H ، POH فى محلول ما هو

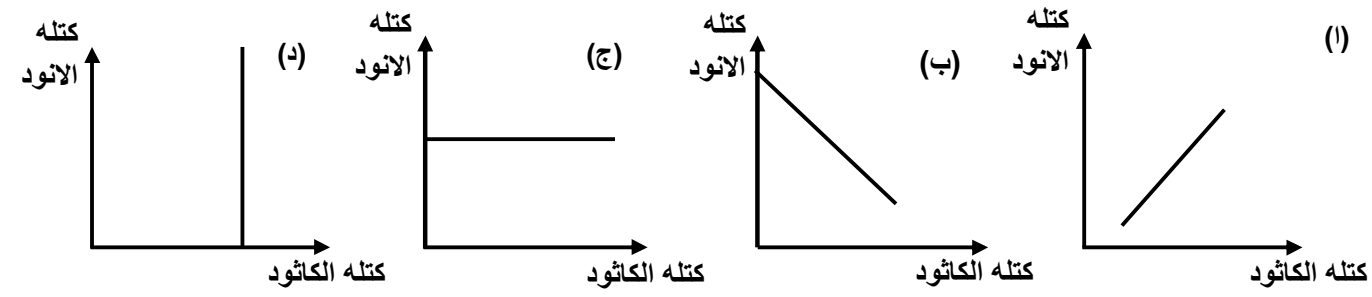
(ا) P_H — POH

(ب) P_H — POH

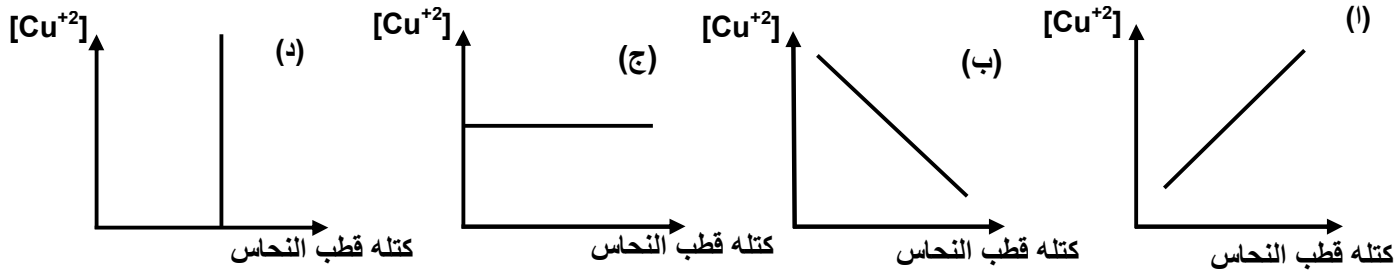
(ج) P_H — POH

(د) P_H — POH

١٣- العلاقة البيانيه بين كتله الانود وكتله الكاثود فى خليه دانيال هى .

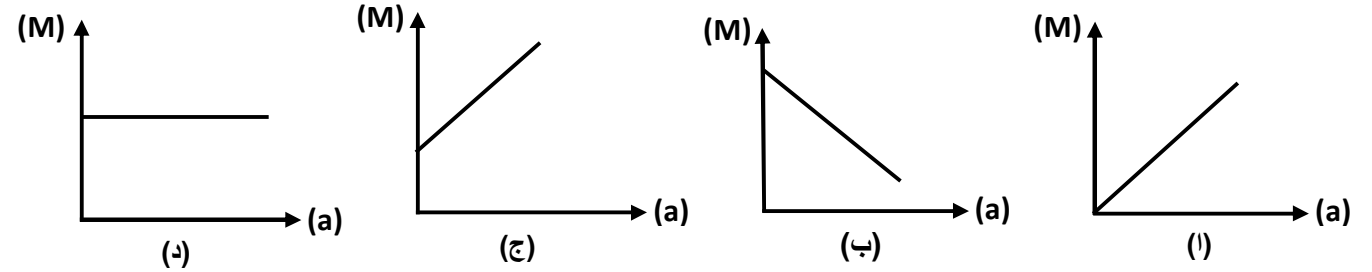


١٤- العلاقة البيانية بين تركيز ايونات النحاس فى المحلول وكتله قطب النحاس فى خليه دانيال

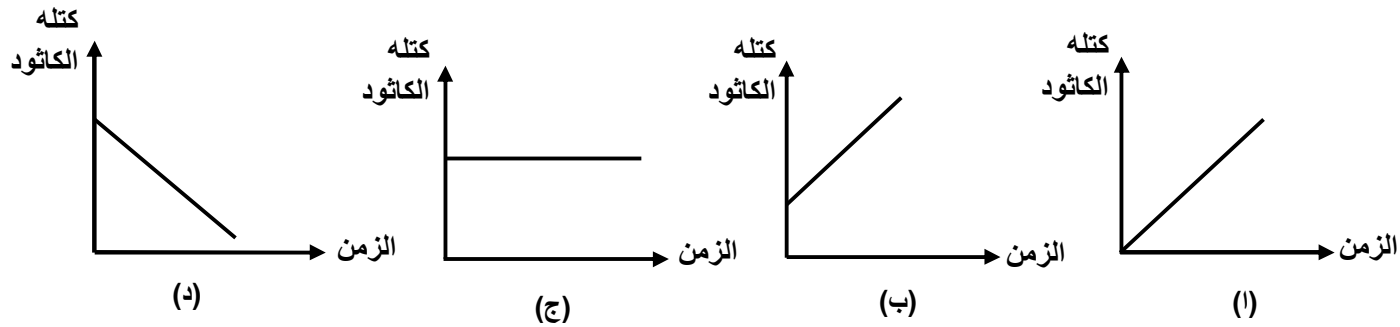


١٥- الشكل الذى يعبر عن العلاقة بين كتله المادة المترسبه او المتصاعدة عند الكاثود (M)

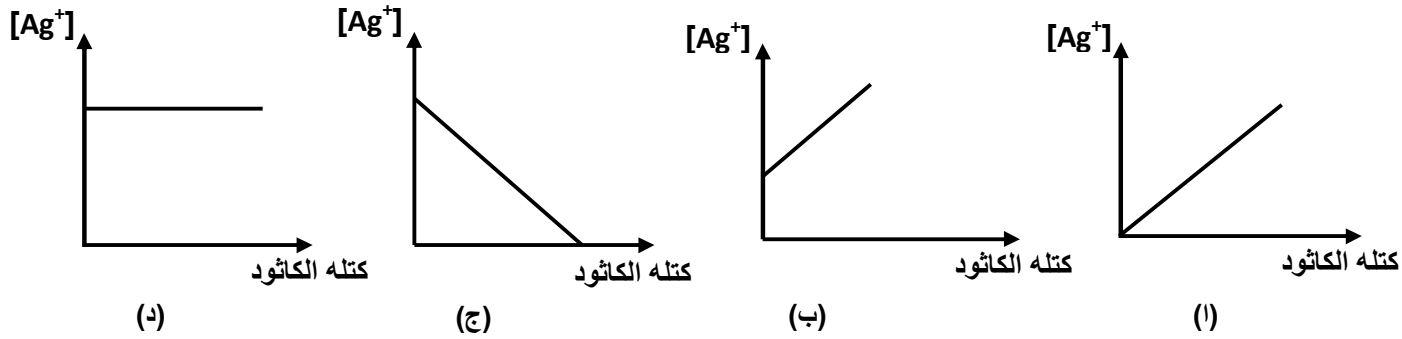
وكميه الكهرباء (a) فى محلول الكتروليتى اثناء التحليل الكهربى



١٦- العلاقة البيانيه بين كتله الكاثود والزمن عند طلاء ابريق بطبقه من الفضه.



١٧- العلاقة البيانيه بين كتله الكاثود وتركيز ايونات الفضة فى الالكتروليت عند طلاء ابريق بطبقة من الفضة



١٨- عند تسخين عينه من كلوريد الباريوم المتهدرتة فى بوتقه تسخينا شديدا يحدث تغير فى كتلتها يعبرعنه بالشكل البيانى التالى .