

فرض 4

يعتبر الأزوت المعدني في شكل نترات NO_3^- أو أملال الأمونيوم NH_4^+ المصدر الأساسي للأزوت المستعمل من طرف النباتات. يبين جدول الوثيقة 1 مردودية القمح حسب كمية الأزوت المضافة للترفة.

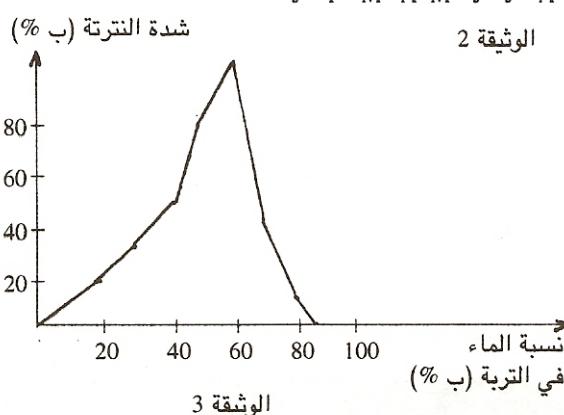
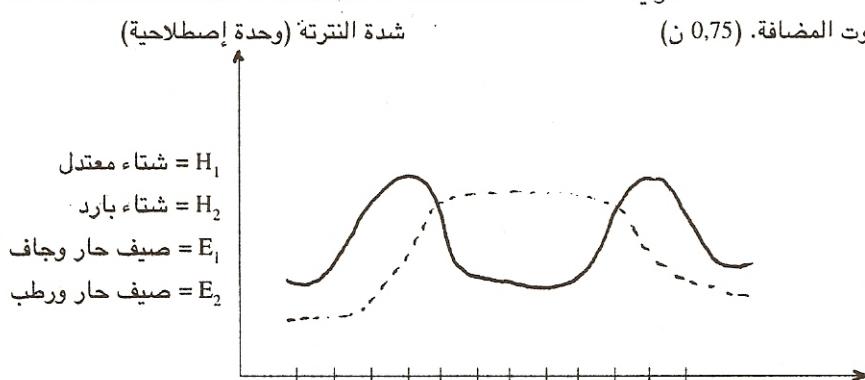
200	160	120	80	0	كمية الأزوت المضافة بـ kg/ha
55,3	54,2	51,1	46	29,8	مردودية القمح بـ q/ha

الوثيقة 1

1- أنجز منحنى استجابة القمح للأزوت مستعملاً $1\text{cm} = 40\text{Kg/ha}$ و $1\text{cm} = 1,25\text{q/ha}$ يمثليمثل 10q/ha .

2- حدد كيفية تطور مردودية القمح حسب كمية الأزوت المضافة. (0,75 ن)

3- بين فيما تجلّى أهمية منحنى الاستجابة للأزوت. (0,5 ن)



4- استخلص من هذه الوثيقة عاملين قد يؤثّران على شدة النترة، معللاً جوابك. (1,5 ن)

5- ماذا تستنتج من قراءة هذه الوثيقة. (1 ن)
تم النترة بفعل بكتيريات حيهوائية حسب التفاعل التالي :

6- اعتماداً على هذا المعطى، استخلص عامل آخر يؤثّر على شدة النترة ويفسر التطور الملحوظ عندما تفوق نسبة الماء 60% (الوثيقة 3)، علل جوابك. (1 ن)

يبين الجدول التالي سرعة نترة المواد الأزوتية NH_4^+ من طرف بكتيريا Nitrobacter حسب درجة الحرارة.

النحو: هل تفسر هذه النتائج التفاوت الملحوظ في شدة النترة بين H_1 و H_2 (أنظر الوثيقة 2)، علل جوابك. (0,5 ن)			
المدة التي استغرقتها النترة الكلية	درجة الحرارة	نسبة النترة	النحو: المدة التي استغرقتها النترة الكلية
أقل من أسبوع	100°C	20°C	أقل من أسبوع
أسبوع واحد	100°C	15°C	أسبوع واحد
من 5 إلى 6 أسابيع	100°C	10°C	من 5 إلى 6 أسابيع
لم تتجاوز 38%	5°C		لم تتجاوز 38% كيّما كانت المدة

7- بناءً على كل ماسبق وعلى معلوماتك، أذكر ثلاثة إجراءات تمكن الإنسان من الرفع من شدة النترة في الترفة، معللاً جوابك. (1,5 ن)