

1- باستخدام بيانات تركيز محلول الأمونيا المدرجة في الجدول المجاور،

- حددي نوع المادة (متفاعلة أم ناتجة) ، فسر إجابتك

| الزمن (s) | [NH <sub>3</sub> ] (M) |
|-----------|------------------------|
| 10.0      | $9 \times 10^{-2}$     |
| 25.0      | $4.5 \times 10^{-2}$   |

- احسبي سرعة هذا التفاعل الكيميائي

2- باستخدام بيانات تركيز أيونات الحديد المدرجة في الجدول المجاور،

- حددي نوع المادة (متفاعلة أم ناتجة) ، فسر إجابتك

| الزمن (s) | [Fe <sup>3+</sup> ] (M) |
|-----------|-------------------------|
| 40.0      | $1.0 \times 10^{-1}$    |
| 62.0      | $7.5 \times 10^{-1}$    |

- احسبي سرعة هذا التفاعل الكيميائي