

الهدف	ما العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي؟	اسم الطالبة - الصف
السابع /		
1 لماذا تعتبر المعادلة الكيميائية التالية غير متوازنة؟ $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ N = 2 H = 2 N = 2 H = 6 A. عدد المواد الناتجة أقل من عدد المواد الناتجة. B. عدد المواد المتفاعلة أكبر من عدد المواد المتفاعلة. C. عدد ذرات كل عنصر هو نفسه على طرفي المعادلة. D. عدد ذرات عنصر الهيدروجين مختلف على طرفي المعادلة.		
2 لماذا تعتبر المعادلة الكيميائية التالية متوازنة؟ $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ N = 2 H = 6 N = 2 H = 6 A. عدد المواد الناتجة أقل من عدد المواد الناتجة. B. عدد المواد المتفاعلة أكبر من عدد المواد المتفاعلة. C. عدد ذرات كل عنصر هو نفسه على طرفي المعادلة. D. عدد ذرات كل عنصر مختلف على طرفي المعادلة.		
3 أي مما يلي هي معادلة كيميائية غير متوازنة ؟ A. $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$ B. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ C. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 2\text{CO}_2$ D. $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$		
4 أي العوامل التالية لا يؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي؟ A. درجة الحرارة. B. مساحة السطح. C. الكثافة. D. التركيز.		
5 لماذا تنضج مكعبات البطاطا أسرع من حبات البطاطا الكاملة ؟ A. لأن لها مساحة سطح أكبر. B. لأن لها مساحة سطح أقل . C. لأنها عامل مساعد. D. لأن لها تركيب كيميائي مختلف.		

ادرس الصورة التالية عن مقالي البطاطا، المقالي الثلاث لها نفس درجة الحرارة. في أي مقلاة سيتم طهي البطاطا بسرعة ؟  المقلاة 1 المقلاة 2 المقلاة 3 A. المقلاة 1 B. المقلاة 2 C. المقلاة 3 D. سوف يتم طهي البطاطا بنفس السرعة في جميع المقالي .	6
ادرس الصورة التالية عن مقالي البطاطا. المقالي الثلاث لها نفس درجة الحرارة. أي المقالي تحتاج لوقت أطول حتى تنضج البطاطا؟  المقلاة 1 المقلاة 2 المقلاة 3 A. المقلاة 1 B. المقلاة 2 C. المقلاة 3 ، لأن مساحة سطحها أقل من الباقي. D. سوف يتم طهي البطاطا بنفس السرعة في جميع المقالي .	7
كيف تتغير سرعة التفاعل عند ارتفاع درجة الحرارة؟ A. تزداد سرعة التفاعل. B. تنخفض سرعة التفاعل. C. تبقى سرعة التفاعل كما هي . D. يتوقف التفاعل مباشرة.	8
أي مما يلي يبطئ سرعة التفاعل الكيميائي ؟ A. ازدياد التركيز . B. ازدياد درجة الحرارة . C. نقصان مساحة السطح . D. ازدياد مساحة السطح و التركيز .	9
يتفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلويك ، ما الذي سيزيد من سرعة التفاعل ؟ A. تقطيع الخارصين إلى قطع صغيرة . B. تقليل تركيز الحمض . C. خفض درجة حرارة الخارصين . D. سكب الحمض في وعاء أكبر .	10