



ملتقى الكيمياء التحصيلي

1	أكبر كمية من الناتج يمكن الحصول عليها من كمية المادة المتفاعلة المعطاة تسمى				
	(أ) المردود النظري	(ب) المردود الفعلي	(ج) المردود المولي	(د) المردود المئوي	
2	كمية المادة الناتجة عند إجراء التفاعل عملياً تسمى :				
	(أ) المردود الفعلي	(ب) المردود النظري	(ج) المردود المئوي	(د) المردود المولي	
3	حسب المعادلة التالية $\text{CaCO}_3(\text{g}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ تتحلل كربونات الكالسيوم إلى أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون فإن المردود النظري لـ CO_2 إذا تحلل 235.0g من كربونات الكالسيوم				
	(أ) 49g	(ب) 103.4g	(ج) 90g	(د) 148.4g	
4	حسب المعادلة التالية $\text{CaCO}_3(\text{g}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ تتحلل كربونات الكالسيوم إلى أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون فإن نسبة المردود المئوي لـ CO_2 إذا نتج 97.5g من CO_2				
	(أ) 94.4%	(ب) 89.42%	(ج) 118.44%	(د) 125.44%	
5	يتم الحصول عليه عن إجراء التفاعل الكيميائي عملياً				
	(أ) المردود النظري	(ب) المردود الفعلي	(ج) المردود المولي	(د) المردود المئوي	
6	يعد ادات قياس فاعليه التفاعل الكيميائي				
	(أ) المردود النظري	(ب) المردود الفعلي	(ج) نسبة المردود المئوي	(د) المردود المئوي	
7	نسبة المردود المئوي مهمة في تقليل تكلفة كل مادة ناتجة عن العمليات الكيميائية				
	(أ) المرتفعة	(ب) المنخفضة	(ج) المتوسطة	(د) المتساوية	