ملتقى الكيمياء التحصيلي

chemistry

1	اكبر 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 اجراء التفاعل عمليا تسمى :							
	(أ)	المردود الفعلي	(ب)	المردود النظري	(ج)	المردود المئوي	(د)	المردود المولي
3	حسب المعادلة التالية $CaCO_{3(g)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ تتحل كربونات الكالسيوم الى أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون فإن المردود النظري لـ CO_2 اذا تحلل 235.0g من كربونات الكالسيوم							
	(أ)	49g	(ب)	103.4g	(ج)	90g	(د)	148.4g
4	حسب المعادلة التالية $CaCO_{3(g)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ تتحل كربونات الكالسيوم الى أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون فإن نسبة المردود المئوية لـ CO_2 اذا نتج 97.5g من CO_2							
	(أ)	94.4%	(ب)	89.42%	(ج)	118.44%	(د)	125.44%
5	يتم الحصول عليه عن اجراء 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 المئوية	(د)	المردود المئوي
7	نسبة المردود المئوية .... مهمة في تقليل تكلفة كل مادة ناتجة عن العمليات الكيميائية							
	(أ)	المرتفعة	(ب)	المنخفضة	(ج)	المتوسطة	(د)	المتساوية

LIVEWORKSHEETS