



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1 إذا كانت قيمة المحتوى الحراري للتفاعل موجبة يكون التفاعل:					
(أ) ماص للحرارة	(ب) طارد للحرارة	(ج) لا ماص ولا طارد للحرارة	(د) ماص وطارذ للحرارة		
2 التفاعل الذي يحدث في الكمادة الساخنة هو:					
(أ) ماص للحرارة	(ب) طارد للحرارة	(ج) لا ماص ولا طارد للحرارة	(د) ماص وطارذ للحرارة		
3 التفاعل الذي يحدث في الكمادة الباردة هو:					
(أ) ماص للحرارة	(ب) طارد للحرارة	(ج) لا ماص ولا طارد للحرارة	(د) ماص وطارذ للحرارة		
4 إذا كانت حرارة المواد المتفاعلة أكبر من حرارة المواد الناتجة يكون التفاعل:					
(أ) ماص للحرارة	(ب) طارد للحرارة	(ج) لا ماص ولا طارد للحرارة	(د) ماص وطارذ للحرارة		
5 إذا كانت حرارة المواد الناتجة أكبر من حرارة المواد المتفاعلة يكون التفاعل:					
(أ) ماص للحرارة	(ب) طارد الحرارة	(ج) لا ماص ولا طارد للحرارة	(د) ماص وطارذ للحرارة		
6 أي مما يلي ينطبق على عمليتي الانصهار والتبخر:					
(أ) طاردان للحرارة و $H\Delta = +$	(ب) ماصان للحرارة و $H\Delta = +$	(ج) ماصان للحرارة و $H\Delta = -$	(د) طاردان للحرارة و $H\Delta = -$		
7 أي مما يلي ينطبق على عمليتي التكثف والتجمد:					
(أ) طاردان للحرارة و $H\Delta = +$	(ب) ماصان للحرارة و $H\Delta = +$	(ج) ماصان للحرارة و $H\Delta = -$	(د) طاردان للحرارة و $H\Delta = -$		
8 يسمى التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكوين مول واحد من المركب في الظروف القياسية من عناصر في حالاتها القياسية:					
(أ) قانون هس	(ب) حرارة التبخر المولارية	(ج) حرارة الانصهار المولارية	(د) حرارة تكوين القياسية		
9 "حرارة التفاعل او التغير في المحتوى الحراري تتوقف على طبيعة المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه وليس على خطوات او المسار الذي يتم فيه التفاعل" ما سبق هو:					
(أ) حرارة التكوين القياسية	(ب) حرارة التبخر المولارية	(ج) حرارة الانصهار المولارية	(د) قانون هس		
1 اعتمد على المعادلات التالية:					
0					
$2\text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$					
$\text{a) } 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad H = -572 \text{ KJ}$					
$\text{b) } \text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) \quad H = -188 \text{ KJ}$					
(أ) -196 KJ	(ب) 760 KJ	(ج) 376 KJ	(د) -760 KJ		

