المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحة
تحصيلي كيمياء 3 الفصل الثاني الحرارة

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 وطارد للحرارة
2	التفاعل الذي يحدث في الكمادة الساخنة هو:							
	(أ)	ماص للحرارة	(ب)	طارد للحرارة	(ج)	لا ماص ولا طارد للحرارة	(د)	ماص وطارد للحرارة
3	التفاعل الذي يحدث في الكمادة الباردة هو:							
	(أ)	ماص للحرارة	(ب)	طارد للحرارة	(ج)	لا ماص ولا طارد للحرارة	(د)	ماص وطارد 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 وطارد 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 وطارد 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
10	اعتماد على المعادلات التالية: $2H_2O_{2(l)} \longrightarrow 2H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$ a) $2H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2H_2O_{(l)}$ H=-572 KJ b) $H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow H_2O_{2(l)}$ H=-188 KJ							
	(أ)	-196 KJ	(ب)	760 KJ	(ج)	376 KJ	(د)	-760 KJ

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS