تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج

المنهاج السعودي

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/14

* للحصول على جميع أوراق المستوى الخامس في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/14chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa/14chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ المستوى الخامس اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa/grade14

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

https://t.me/sacourse

اسم الطالبة : **اختبار كيمياء المستوى الخامس رقم (2)** **نموذج (أ)**

السؤال الأول: (أ) ضعي علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

1-حرارة التكثيف وحرارة التبخر المولاريه متساويتان رقميا ومختلفتان في الإشارة ( )

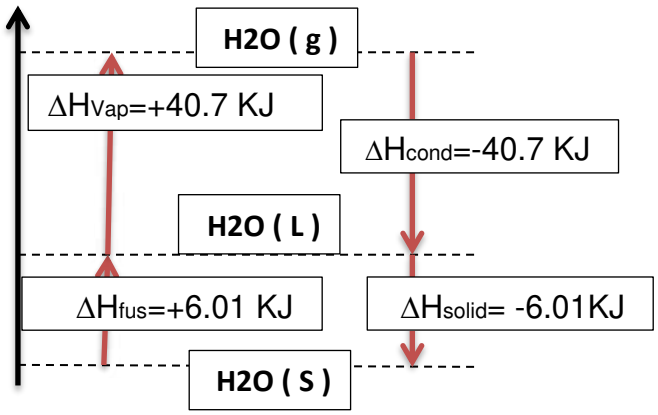
2-الكون = النظام + المحيط ( )

3-مقدار حبة حلوى من الطاقة 142Cal وبوحدة cal = 0.142 ( )

4-الطاقة هي القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة ( )

(ب) برغي كتلته 25g مصنوع من سبيكة امتصت 250 J من الحرارة فتغيرت درجة حرارتها من $25C^{o}$ إلى $78C^{o}$. ما لحرارة النوعية للسبيكة ؟

السؤال الثاني: (أ) استعيني بالمعلومات الواردة في الشكل التالي لحساب الحرارة النوعية لتبخر 4.33 mol من الماء عند رجة حرارة $100C^{o}$



(ب) استعملي حرارة التكوين القياسية لحساب ΔHrex للتفاعل التالي :

$$P_4O_{10} + 2\ O_2 \longrightarrow P_4O_{10}$$

علما بان حرارة التكوين لـ(P_4O_{10}=-1640.0 (P_4O_6=- 298.0

يتبع

السؤال الثالث :

(أ) استعملي قانون هس لحساب ΔH للتفاعل :

$2A + 3/2\ C2 \quad A2C3 \quad \Delta H = -1874\ KJ$

$2B + 3/2\ C2 \quad B2C3 \quad \Delta H = -285\ KJ$

(ب) إذا ارتفعت درجة حرارة 34.4g من $25C^{o}$ إلى $78.8C^{o}$. فما كمية الحرارة التي امتصها الإيثانول ؟ علما بان الحرارة النوعية للايثانول (2.44 J/g)

- قارني بين طاقة الوضع والطاقة الحركية من حيث :

	طاقة الوضع	الطاقة الحركية
التعريف		
مثال		

بالتوفيق للجميع