Preview Question - Google Chrome
sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=ptw5dCJ27UhGJ4OksyCBOyNIR98de4nAojflxrszjByaYwaZ4BQnnG5XNN1GhhGFiU5blZigi1CMc/uilWlOAQ==
Preview Question
View Details
Add New Multiple Choice Question
Questions Bank > Question Preview
1 - 1
Submit
No Limit

حساب الحرارة خلال التفاعل الكيميائي

What mass of hydrogen (g) must be burned in order to produce 42900 kJ of heat?

Molar mass of hydrogen = 2.02 g/mol

A – 185

B – 303

C – 830

D – 950

ما كتلة الهيدروجين (g) التي يجب حرقها لإنتاج حرارة مقدارها 42900 kJ؟

الكتلة المولية للهيدروجين = 2.02 g/mol

185 – A

303 – B

830 – C

950 – D

$$H_{2(g)} + \frac{1}{2} O_{2(g)} \longrightarrow H_2O_{(l)} \quad , \quad \Delta H_{comb} = -286 \text{ kJ}$$

a. B

b. D

c. C

d. A

0%
Type here to search
11:20 AM
11/27/2020

Preview Question - Google Chrome

sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=ptw5dCJ27UhGJ4OksyCBO4SJ0VualyC0M0BpiiQ5JbInfUqQVa309i2Nv/w3MfWnSWcQbm/FPwn+tKDNDNkL1w==

Preview Question

View Details | Add New Multiple Choice Question

Questions Bank > Question Preview

1 - 1 Submit No Limit

تفسير كسب وخسارة الطاقة خلال التفاعلات الكيميائية والتغيرات الفيزيائية

Which of the following processes is endothermic?

أي من العمليات التالية ماصة للحرارة؟

$H_2O_{(l)} \longrightarrow H_2O_{(s)}$	A
$H_2O_{(g)} \longrightarrow H_2O_{(l)}$	B
$NaCl_{(s)} \longrightarrow NaCl_{(l)}$	C
$C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(l)}$	D

a. D

b. B

c. A

d. C

0%

Type here to search

11:22 AM 11/27/2020

Question Description:

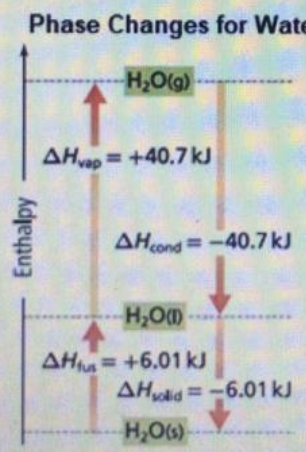
Using the figure below. What is the enthalpy change value for the solidification of 0.750 mol of water?

A – (+30.5 kJ)

B – (-4.51 kJ)

C – (-30.5 kJ)

D – (+4.51 kJ)



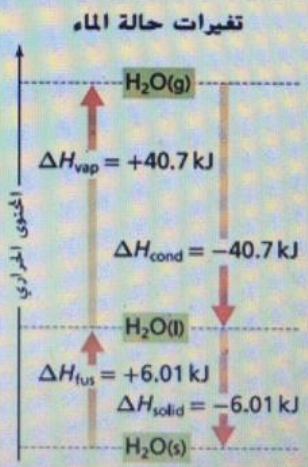
طفًا الشكل أدناه، ما مقدار التغير في المحتوى الحراري لتجمد 0.750 mo من الماء ؟

(+ 30.5 kJ) – A

(- 4.51 kJ) – B

(- 30.5 kJ) – C

(+ 4.51 kJ) – D



Preview Question - Google Chrome

sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=ptw5dCJ27UhGJ4OksyCBO5mv9LaT73MPRm0CLyF5TEJdCUEPFY3+CH76xgCQmveHUg3WBrU21eHDYOfVPUWz7g==

Preview Question

View Details | Add New Multiple Choice Question

Questions Bank > Question Preview

1 - 1 Submit No Limit

حساب التغير في المحتوى الحراري

Using the equations (1) and (2).What is Δ H value of the following reaction?	باستخدام المعادلتين (1) و(2) ما قيمة Δ H للتفاعل التالي؟
A – (+ 265.5 kJ)	(+ 265.5 kJ) – A
B – (+ 192.7 kJ)	(+ 192.7 kJ) – B
C – (−385.4 kJ)	(−385.4 kJ) – C
D – (−770.8 kJ)	(−770.8 kJ) – D

$2CO_{(g)} + 2NO_{(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)} + N_{2(g)}$, Δ H = ?	
$2CO_{(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)}$, Δ H = -566.0 kJ	1
$N_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2NO_{(g)}$, Δ H = -180.6 kJ	2

a. A

b. C

c. B

d. D

0%

Type here to search

11:25 AM 11/27/2020

Preview Question - Google Chrome
sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=ptw5dCJ27UhGJ4OksyCBO6UAL43vroSqG3+zxqNHXV7TttuDkqjfdgeaqkXE59ciqcPEiOiDS4818ZRkiyLENg==
Preview Question
View Details
Add New Multiple Choice Question
Questions Bank > Question Preview
1 - 1
Submit
No Limit

حل مسائل متعلقة بانتقال الطاقة

The temperature of an ethanol sample increases from 30 °C to 75 °C as it absorbs 1098 J of heat. What is the mass of ethanol? The specific heat of ethanol is 2.44 J/(g. °C)? A – 10 g B – 20 g C – 30 g D – 40 g	ارتفعت درجة حرارة عينة من الإيثانول من 30°C إلى 75 °C عندما امتصت ل 1098 من الحرارة. فما كتلة الإيثانول؟ الحرارة النوعية للإيثانول هي 2.44 J / (g. °C) 10 g – A 20 g – B 30 g – C 40 g – D

a. B

b. D

c. A

d. C

0%
Type here to search
11:26 AM
11/27/2020

Preview Question - Google Chrome

sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=iaTH1au62+p+idr0PtiknkmZf/gx9VtJZi4HOL/th2pLTK8nhiHZpcU/abaN/flsOpJBL8L+ +LLdsLWRsjMmVw==

Preview Question

View Details | Add New Multiple Choice Question

Questions Bank > Question Preview

1 - 1 | Submit | No Limit

التمييز بين العمليات الطاردة للحرارة والماصة للحرارة

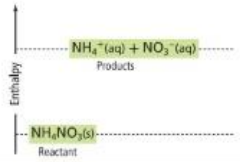
The diagram below shows the enthalpy change during the dissolving process of ammonium nitrate. Which of the following statements is **correct**?

A – The process is exothermic

B –The heat transfers from the system to the surroundings

C – This process takes place in the heat pack

D – The enthalpy change sign is positive



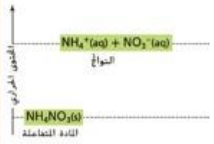
الرسم البياني أدناه يوضح التغير في المحتوى الحراري خلال عملية إذابة نيترات الأمونيوم، أي العبارات التالية **صحيحة**؟

A – العملية طاردة للحرارة

B – تنتقل الحرارة من النظام إلى الوسط المحيط

C – هذه العملية تحدث في الكمادة الساخنة

D – إشارة التغير في المحتوى الحراري تكون موجبة



a. A

b. C

0%

Type here to search

OneDrive
Your OneDrive is 82% full

Preview Question - Google Chrome

sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=ptw5dCJ27UhGJ4OksyCBO5heHSK+0IVAYNrYvs335xDOLdtZxiFZcTgJWvVC7u/8vzo8KKDYdOx9NZfuwHxsfw==

Preview Question

View Details | Add New Multiple Choice Question

Questions Bank > Question Preview

1 - 1 | Submit | No Limit

وصف تغيرات الطاقة

When barium hydroxide and ammonium thiocyanate crystals are placed and mixed in a beaker on a wet board, the beaker freezes to the board as shown in the figure below. What explain that?

A – An exothermic reaction takes place and causes the evaporation of water on the board

B – An endothermic reaction takes place and causes the freezing of water on the board

C – No chemical reaction takes place

D – No heat flow takes place between the system and the surroundings

عندما يتم وضع هيدروكسيد الباريوم وبلورات ثيوسيانات الأمونيوم وخلطهما معًا في كأس موضوع على لوح خشب رطب، يلتصق الكأس على لوح الخشب كما في الشكل أدناه. ما الذي يُفسر ذلك؟

A – يحدث تفاعل طارد للحرارة بسبب تبخر الماء الموجود على لوح الخشب

B – يحدث تفاعل ماص للحرارة بسبب تجمد الماء الموجود على لوح الخشب

C – لا يحدث تفاعل كيميائي

D – لا يحدث انتقال للحرارة بين النظام والمحيط

a. A

b. C

0%

Type here to search

11:26 AM 11/27/2020

Preview Question - Google Chrome
sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=iaTH1au62+p+idr0Ptiknnr48/rF3pbLsl9kLvtVuF+EYxKfqzP2sR6KMtlC40LSLV3/SZ0Vx+ky0DKOsg2jig==
Preview Question
View Details
Add New Multiple Choice Question
Questions Bank > Question Preview
1 - 1
Submit
No Limit

تعريف الطاقة الحرارية وتحديد وحداتها

A quantity of low-fat milk contains 121 Cal. How much this energy is equivalent in joules? A – 2.3×10^5J B – 2.3×10^3J C – 5.1×10^5J D – 5.1×10^3J	تحتوي كمية من الحليب قليل الدسم على 121 Cal. كم تساوي هذه الطاقة بوحدة الجول؟ 2.3×10^5J – A 2.3×10^3J – B 5.1×10^5J – C 5.1×10^3 J – D
1 Cal = 1000 cal	1 cal = 4.184 J

a. C

b. A

c. D

d. B

0%
Type here to search
11:30 AM
11/27/2020

Preview Question - Google Chrome
sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=iaTH1au62+p+idr0PtiknnD+K+KmFpFjLKhKjo24p24a/R2o/bA4dlf019Cc6J83AL3JSraGObb6StjmMHB6aw==
Preview Question
View Details
Add New Multiple Choice Question
Questions Bank > Question Preview
1 - 1
Submit
No Limit

الحرارة النوعية

Equal masses of calcium, strontium, iron, and lead were left under the Sun at the same time and for the same duration.What is the ascending order of those metals according to the increase in their temperatures?

A – Calcium ⟶ Strontium ⟶ Iron ⟶ Lead

B – Lead ⟶ Iron ⟶ Strontium ⟶ Calcium

C – Calcium ⟶ Iron ⟶ Strontium ⟶ Lead

D – Strontium ⟶ Calcium ⟶ Lead ⟶ Iron

تُركت كتل متساوية من الكالسيوم والسترنشيوم والحديد والرصاص في الشمس في نفس الوقت ولنفس المدة الزمنية. ما الترتيب التصاعدي للفلزات الأربعة وفقًا لزيادة درجة حرارتهم؟

A – الكالسيوم ⟵ السترنشيوم ⟵ الحديد ⟵ الرصاص

B – الرصاص ⟵ الحديد ⟵ السترنشيوم ⟵ الكالسيوم

C – الكالسيوم ⟵ الحديد ⟵ السترنشيوم ⟵ الرصاص

D – السترنشيوم ⟵ الكالسيوم ⟵ الرصاص ⟵ الحديد

الرصاص Lead	الحديد Iron	السترنشيوم Strontium	الكالسيوم Calcium	element العنصر	
0.235	0.449	0.301	0.647	J / (g.°C)	الحرارة النوعية specific heat

a. C

b. D

0%

Type here to search
11:27 AM
11/27/2020

Preview Question - Google Chrome

sa.moe.gov.ae/Questions/Assessment/Preview/Universal?smtreq=iaTH1au62+p+idr0PtiknjjlVL2IzgiRnq/CNAm5i+9hulQYbsi0zZsycdSEYx8AOnolkU9hUee3NJeq2/aPqA==

Preview Question

View Details | Add New Multiple Choice Question

Questions Bank > Question Preview

1 - 1 | Submit | No Limit

تعريف الطاقة والتمييز بين أنواعها

في الشكل أدناه، يُختزن الماء خلف خزان. أي العبارات التالية **صحيحة**؟

A – عندما يكون مأخذ المياه مغلقًا، يمتلك الماء خلف الخزان طاقة حركية

B – عند وصول الماء إلى التوربين تتحول الطاقة الحركية إلى طاقة وضع

C – تفنى بعض الطاقة خلال سقوط الماء من مكانه المرتفع في الخزان

D – عند وصول الماء إلى التوربين تتحول طاقة الوضع إلى طاقة حركية

In the figure below, water is stored behind a reservoir.

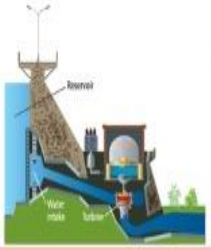
Which of the following statements is **correct**?

A – When the water intake is closed ,the water behind the reservoir has a kinetic energy

B – When water arrives the turbine, the kinetic energy is converted to potential energy

C – Some energy is destroyed during the water falling from its high position in the reservoir

D – When water arrives turbine, the potential energy is converted to kinetic energy



a. B

0%