تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع اضغط هنا

https://almanahj.com/om/9

* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/om/9chemistry

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

https://almanahj.com/om/9chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع اضغط هنا

https://almanahj.com/om/grade9

* لتحميل جميع ملفات المدرس حنان القطيطية اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

تمارين على النموذج الجسيمي الحركي ومنحنيات التبريد والتسخين

أولا :- ظللي الدائرة يمين الإجابة الصحيحة

- تعرف الجسيمات التي تعتبر أصغر جسيم في المادة وتوجد منفردة بـ

O الأيون O الجسيم O الذرة O الجزيء

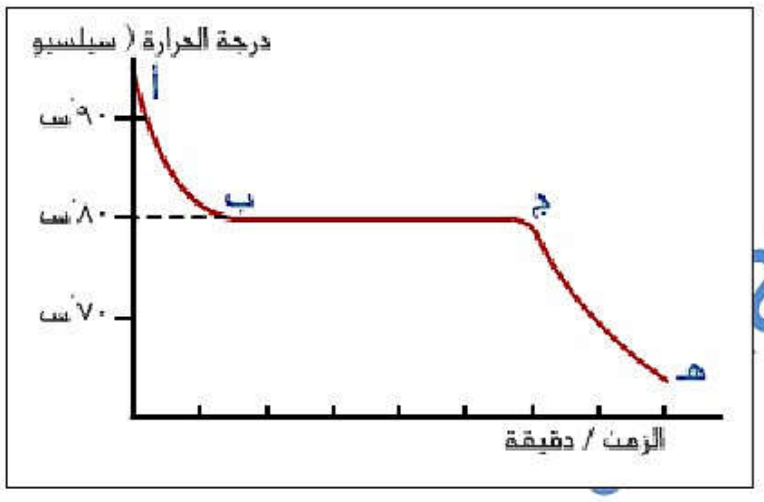
- تتميز جسيمات هذه المادة بأنها متراصة مع بعضها وتتحرك حركة اهتزازيه في مكانها ، هذه الجسيمات للمادة.....

O صلبه O سائله O غازية O بخاريه

- تتميز جسيمات المادة الغازية بأنها غير منتظمة وتتحرك حركه نوعها

O اهتزازية O عشوائية O انتقاليه O دورانية

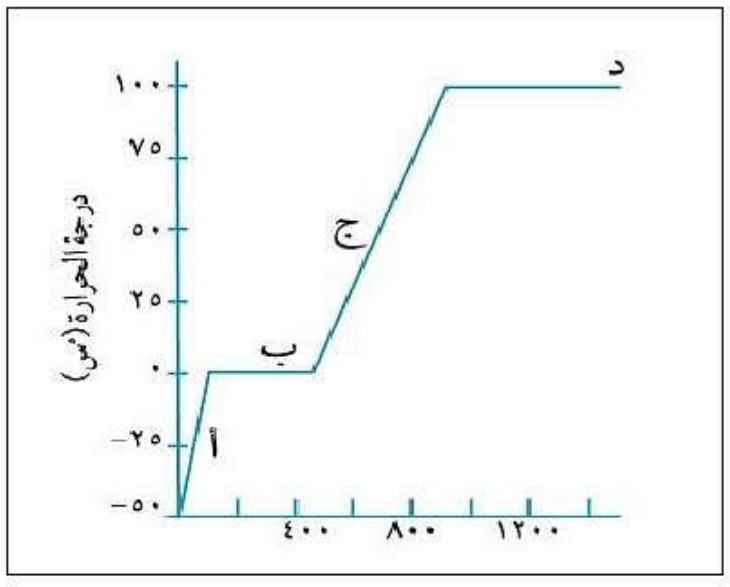
- الشكل المقابل يمثل منحنى تبريد ماده غازيه ، التغير الذي يحدث للمادة في المنطقة (ب-ج) هو



O انصهار O تجمد

O تكثف O غليان

- المنحنى المقابل يمثل منحنى تسخين الثلج، الحالة الفيزيائية عند النقطة ج هي



O صلب O سائل

O غازي O بخار

السؤال الثاني:-

أولا :-

١- أكملي جدول المقارنة الآتي

وجه المقارنة	الذرات	الأيونات	الجزيئات
التعريف			
مثال			

٢- صنفي الجسيمات التالية إلى ذرات أو أيونات أو جزيئات في الجدول أدناه

HCl - $-H_2CO_3$ – He – O - N - N_2 – Cl^- -Mg^{+2})

(CO - Co - Ca^{+2}

ذرات	أيونات	جزيئات

almanahj.com/om

ثانيا :-

١- فسري سبب ما يلي

- ثبات درجة الحرارة طوال فترة غليان المادة النقية .

.....

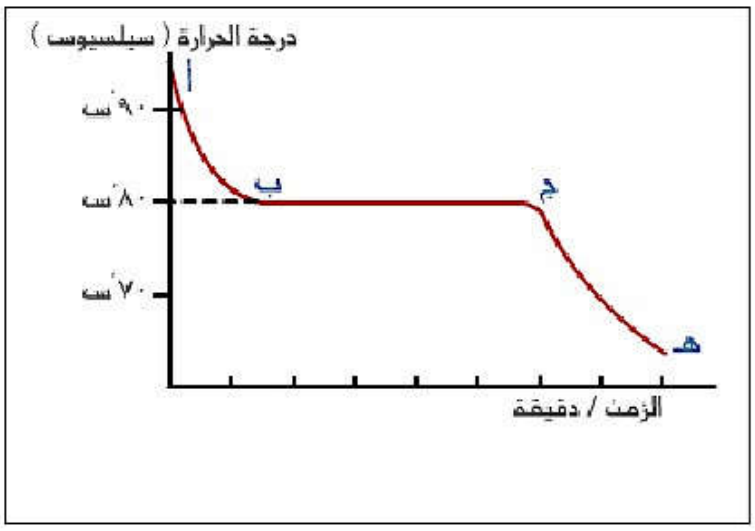
.....

- ثبات درجة الحرارة طوال فترة تجمد المادة النقية .

.....

.....

٢- المنحنى الآتي يمثل منحنى تبريد سائل ما ، بالاستعانة بالشكل حددي ما يلي



١- درجة الانصهار.....

٢- درجة التجمد .....

٣- الحالة الفيزيائية في النقاط

(أ – ب) .....

(ب – ج) .....

(ج – هـ) .....

٤- فسري ثبات درجة الحرارة عند النقطة (ب – ج)

.....

.....

٥- هل المادة السابقة نقية أو غير نقية ؟.....

فسري اجابتك

.....

.....

السؤال الثالث :-

أولا :-

١- (تبلغ درجة انصهار البروم $-7.2\ ^{o}C$ ، ودرجة غليانه $58.8\ ^{o}C$) أجيبي عما يلي

أ- استنتج الحالة الفيزيائية للبروم عند درجة حرارة الغرفة $25^{o}C$ .....

ب- صفي النموذج الجسيمي للبروم في الحالات التالية

- في المجمد عند $-18^{o}C$ .....

- في درجة حرارة $60^{o}C$ .....

- عند درجة حرارة $0^{o}C$ .....

- عند درجة حرارة $100^{o}C$ .....

almanahj.com/om

ثانيا :-

رتبي الجمل التالية التي توضح تحول الماء من سائل إلى غاز

- ( ) عند درجة $100\ ^{o}C$ تصبح طاقة حركة الجسيمات كافية للانفلات والتحول إلى غاز .
-( ) في الماء تتحرك الجسيمات في مواقعها بحيث تتجاوز بعضها البغض .
- ( ) يغلي الماء .
-( ) عند التسخين تزيد حركة الجسيمات بشكل أسرع وتزيد المسافات بينها .

ثالثا :-

١- تتجمد المادة س عند $115^{o}C$ هل قوى التماسك بين جسيمات هذه المادة أقوى أم أضعف من قوى التماسك بين جسيمات الماء ؟.....

فسري اجابتك

.....

.....

.....

٢- تغلي المادة ع عند $60^{o}C$ هل قوى التماسك بين جسيمات هذه المادة أقوى أم أضعف من قوى التماسك بين جسيمات الماء ؟.....

فسري اجابتك

.....

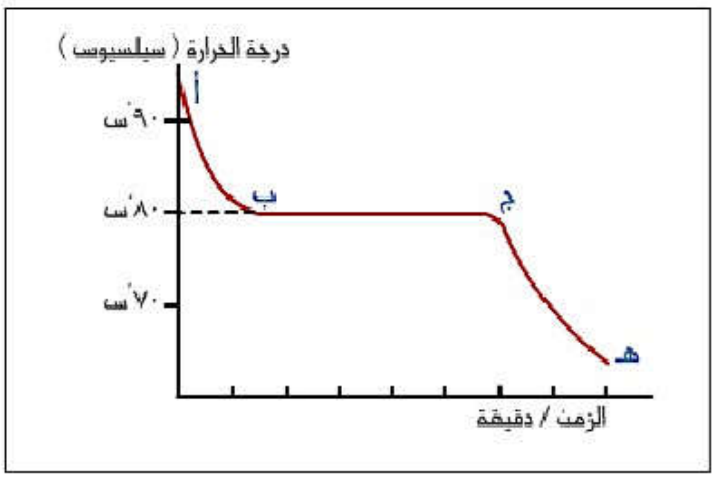
.....

.....

almanahj.com/om

السؤال الرابع:-

أ- المنحنى أدناه يمثل منحنى تبريد مادة (ظللي الخيار الصحيح يمين الإجابة الصحيحة)



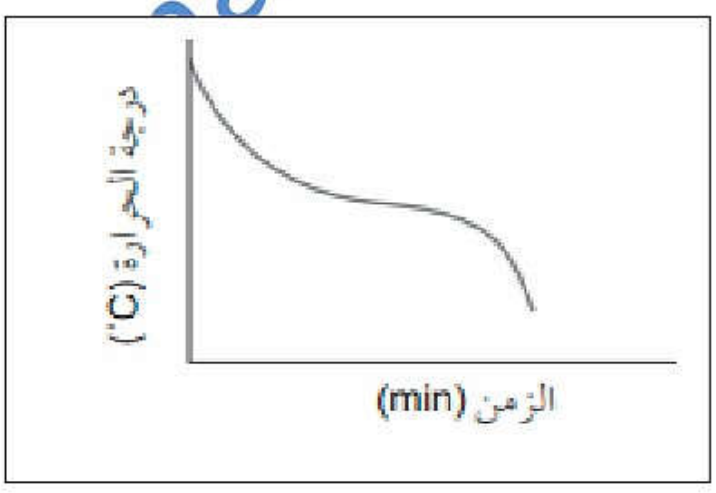
○ نقية ○ غير نقية

فسري اجابتك

.....

.....

ب- المنحنى أدناه يمثل منحنى تبريد مادة (ظللي الخيار الصحيح يمين الإجابة الصحيحة)



○ نقية ○ غير نقية

فسري اجابتك

.....

.....

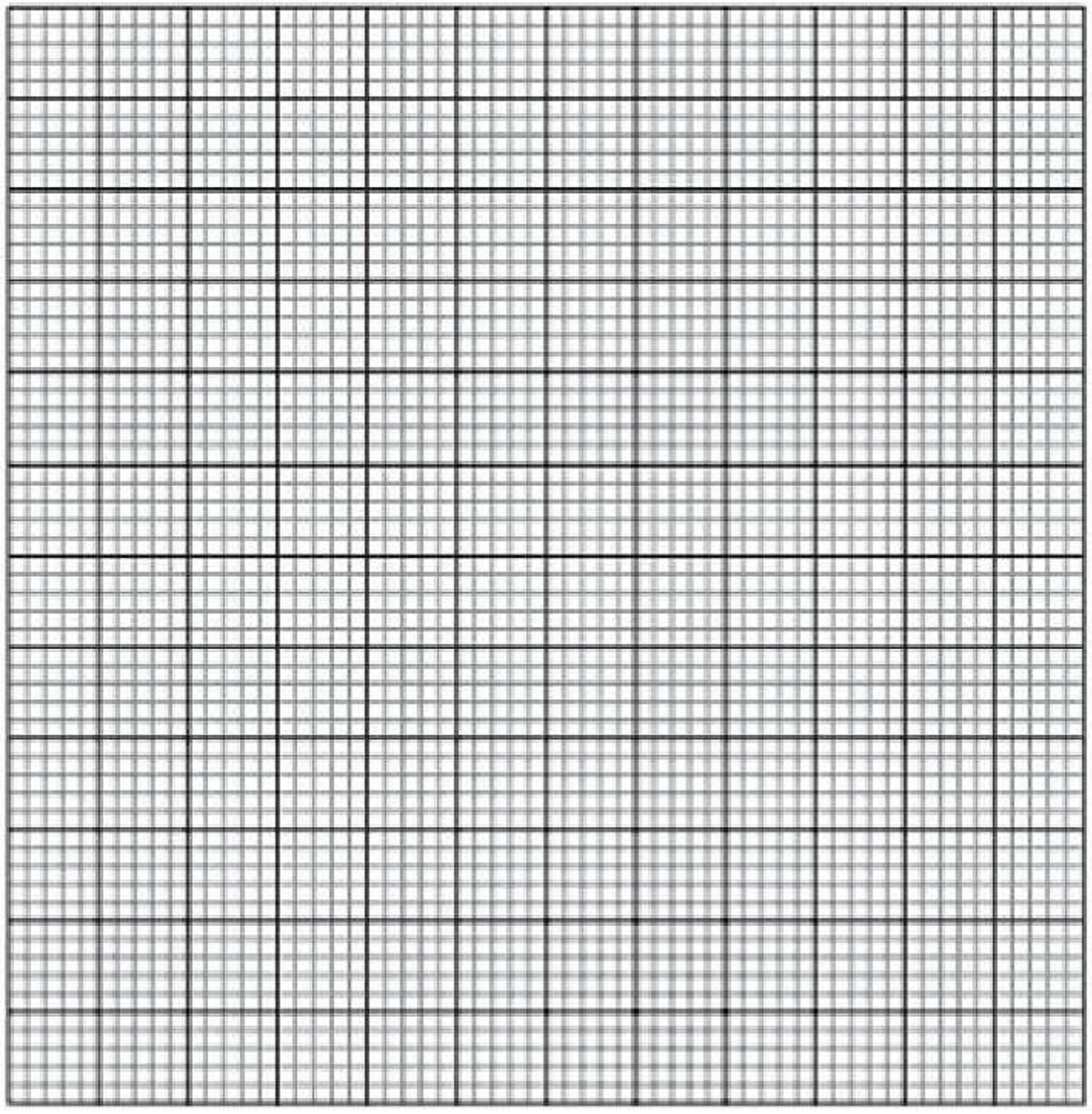
anahj.com/om

ثانيا :-

قامت طالبة في الصف التاسع بتجربة لرسم منحنى تسخين عينه ما في الحالة الصلبة وحصلت على النتائج في الجدول الآتي:-

الوقت	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
درجة الحرارة	46	64	74	78	80	80	80	80	82	85	89	96

١- ارسمي تمثيل بياني لنتائج الطالبات



٢- حددي التغير الذي حدث للمادة ؟.....

٣- هل عينة المادة المستخدمة في التجربة نقية ؟.....

فسري اجابتك.....

٤- هل هذه المادة ماء؟.....

فسري اجابتك.....

ثالثا :-

١ - إذا كانت درجة غليان الحديد $2861^{o}C$ ، ودرجة انصهاره $1538^{o}C$، حددي الحالة الفيزيائية للحديد في الحالات التالية

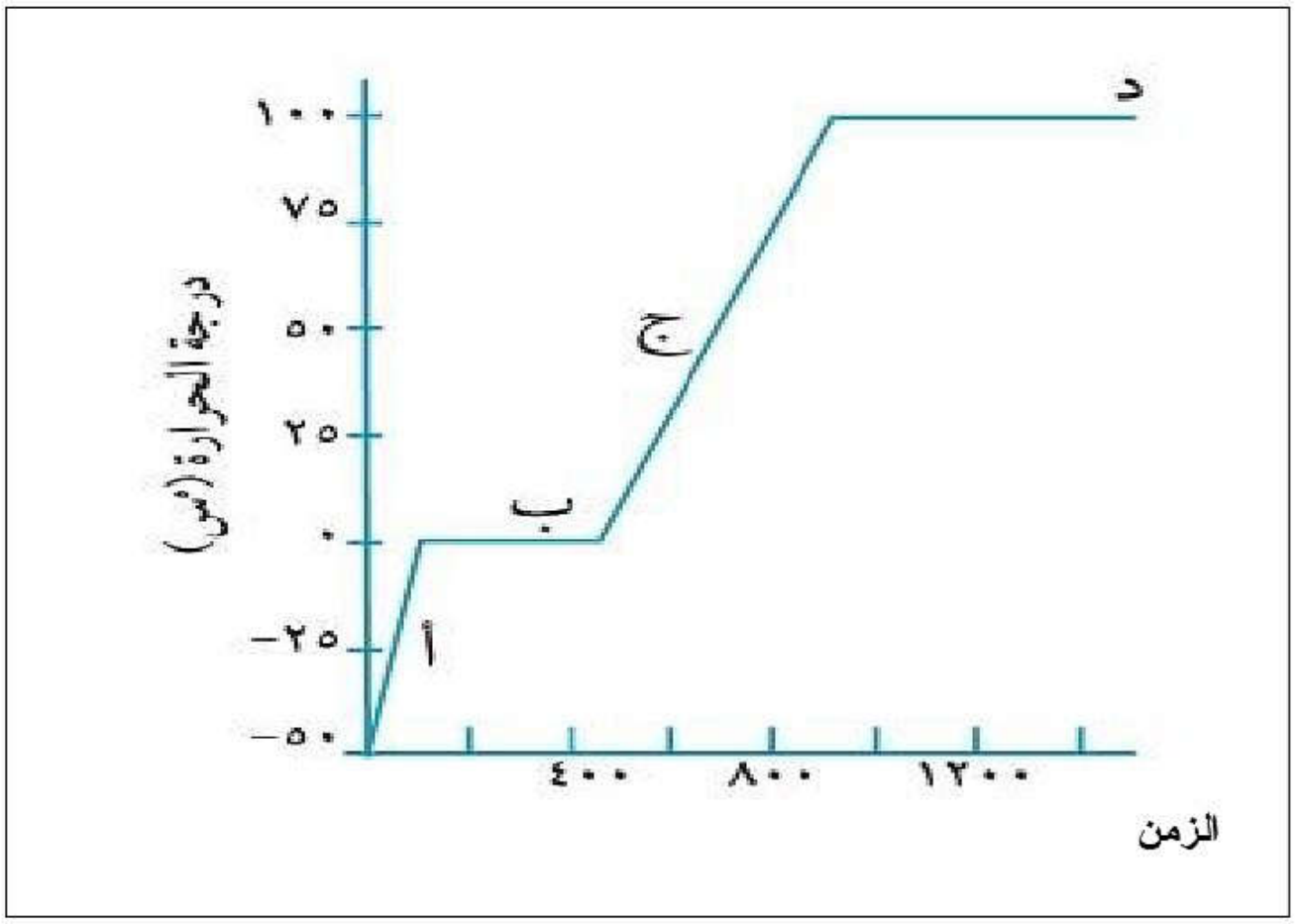
أ- عند درجة حرارة $1000^{o}C$ .....

ب- عند درجة حرارة $3115^{o}C$ .....

ت- عند درجة حرارة $1723^{o}C$ .....

رابعا :-

الشكل أدناه يمثل منحنى تسخين مادة الماء ، ادرسي الشكل وأجيبي عما يلي



١ - حددي الحالة الفيزيائية في المواقع

أ..... ب..... ج .....

د.....

٢ - في أي زمن بدأت عملية الغليان ؟.....

٣- هل المادة نقية ؟.....

فسري اجابتك

.....

.....

٤- إذا تم خلط هذه المادة بحديد ، ارسمي كيف سيكون منحنى التسخين

فسري اجابتك

.....

.....

حددي التغير الذي يحدث عند النقطة

ب..... ، د .....

almanahj.com/om

انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع

تحياتي أ/ حنان القطيطية