ورقــة عمـــل كيميـــاء الاسم:

الأول الثانوي العلمي (٢٠١٧ / ٢٠١٨) الشعبة:

السؤال الأول: أكمل الفراغات في العبارات الآتية:

١. المادة هي كل ما .....

٢. الكتلة تعبر عن ..... و تقدر في الجملة الدولية بواحدة .....

٣. الحالة الصلبة لها شكل ..... و حجم ..... و تكون دقائقها .....

٤. الحالة الغازية لها شكل ..... و حجم ..... و تكون دقائقها .....

٥. الحالة السائلة لها شكل ..... و حجم ..... و تكون دقائقها .....

٦. تعد البلازما تجمع ..... و تشكل ماشيه .....

٧. من استعمالات البلازما:

A - ..... B - ..... C - . .....

٨. إن الجسيمات المشكلة للبلازما تستجيب للحقول المغناطيسية و الكهربائية و ذلك لأن .....

٩. تتكوّن المادة من دقائق صغيرة و لها ثلاثة أنواع و هي:

A - .....

B - .....

C - .....

١٠. التغيّر الفيزيائي هو تغيّر .....

١١. التجمع : تغيّر فيزيائي يحوّل المادة من .....

١٢. الانصهار : تغيّر فيزيائي يحوّل المادة من .....

١٣. التكاثف : تغيّر فيزيائي يحوّل المادة من .....

١٤. التجمد : تغيّر فيزيائي يحوّل المادة من .....

١٥. التجمع : تغيّر فيزيائي يحوّل المادة من .....

١٦. عتبة الانصهار هي فترة زمنية لـ .....

١٧. درجة الانصهار هي .....

١٨. عتبة الغليان هي فترة زمنية لـ .....

١٩. درجة الغليان هي .....

٢٠. التقطير البسيط هو .....

٢١. التقطير التجزيئي هو .....

٢٢. صيغة السكروز .....

٢٣. التغيّر الكيميائي تحول المادة .....

٢٤. في التفاعل الكيميائي تتحطم روابط ..... و تتشكّل روابط .....

٢٥. إذا ازداد الضغط الجوي ترتفع .....وإذا انخفض الضغط الجوي تنخفض .....

٢٦. درجة الغليان النظامية هي .....

تأسست ١٩٥٤م

السؤال الثاني: فسّر العبارات الآتية :

١. ثبات درجة الحرارة أثناء التحول من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة.

.....

.....

٢. ثبات درجة الحرارة أثناء التحول من الحالة السائلة إلى الحالة البخارية.

.....

.....

٣. انصهار الغاليوم عند وضعه في راحة اليد.

.....

٤. مشاهدة عبارات تحذيرية من التوت العالي.

.....

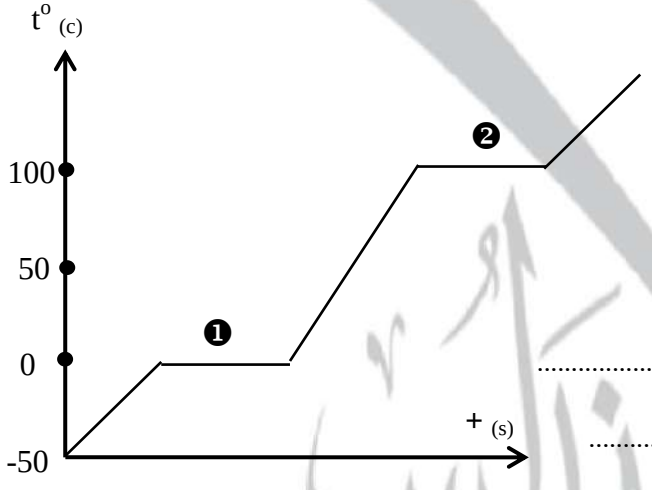
.....

٥. الجسيمات المشكلة للبلازما تستجيب للحقول المغناطيسية و الكهربائية

.....

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية :

١. يمثل الرسم البياني الآتي: عملية انصهار الجليد و غليان الماء.



A. ماذا يدل رقم ❶. .....

B. ماذا يدل رقم ❷. .....

C. ما هي درجة انصهار الجليد. .....

D. ما هي درجة غليان الماء. .....

E. حالة الماء قبل بلوغ درجة الحرارة $0\ C^o$. .....

حالة الماء عند درجة الحرارة $0\ C^o$. .....

حالة الماء قبل بلوغ درجة الحرارة $100\ C^o$. .....

حالة الماء عند بلوغ درجة الحرارة $100\ C^o$. .....

٢. اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن تفاعل غاز الأوكسجين مع غاز الهيدروجين لتشكيل الماء، محدداً الروابط التي تفككت و التي تشكلت.

.....

.....

.....

تأسست ١٩٥٤م

٣. **اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن تفاعل غاز الهيدروجين مع غاز الفلور لتشكيل غاز فلور الهيدروجين، محدداً الروابط التي تفككت و التي تشكلت.**

.....

.....

.....

٤. **اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن تفاعل غاز الهيدروجين مع غاز الكلور، محدداً الروابط التي تفككت و التي تشكلت.**

.....

.....

.....

٥. **إذا علمت أن درجة انصهار الجليد 0^o C و درجة غليان الماء 100^o C ، أجب عن الأسئلة الآتية:**

A. ما الحالة الفيزيائية للماء عند درجات الحرارة الآتية:

100^o C	90^o C	50^o C	0^o C	-30^o C

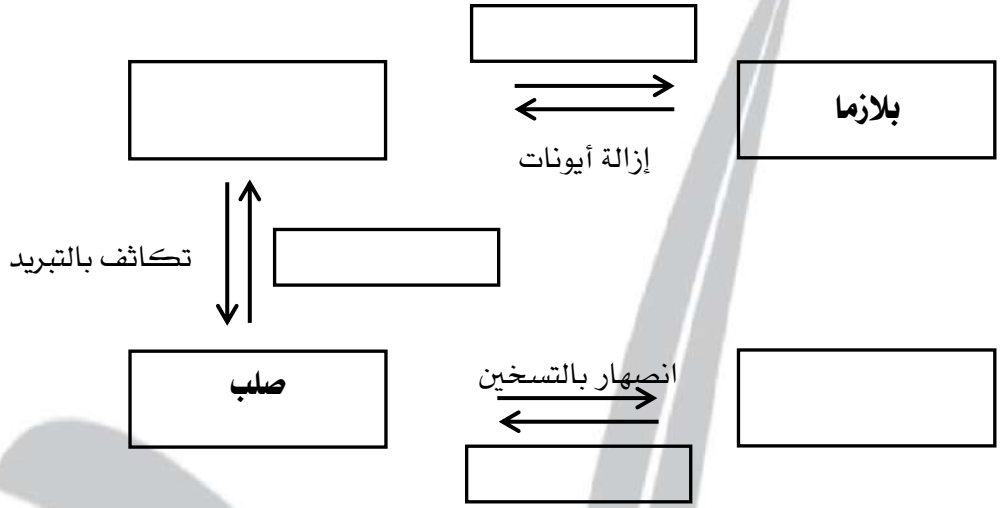
B. ارسم مخططاً بيانياً يوضّح تغيرات درجة الحرارة بدلالة الزمن بفرض أنه يتم تسخين الجليد في شروط مناسبة -30^o C إلى 120^o C.

C. وضّح على الرسم الحالات الفيزيائية للماء و عتبة الانصهار و عتبة الغليان.

ثانوية لا نذلس
تأسست ١٩٥٤م

الحالة الفيزيائية	صلب		
الشكل		غير محدد	
الحجم			غير ثابت
قوى الترابط		أقل ترابطاً	

٦. **أكمل المخطط الآتي:**



ثانوية الأندلس
تأسست ١٩٥٤م