

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل في الذرة غير مجابة

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى التاسع ← علوم ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17:05:37 2024-10-15

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

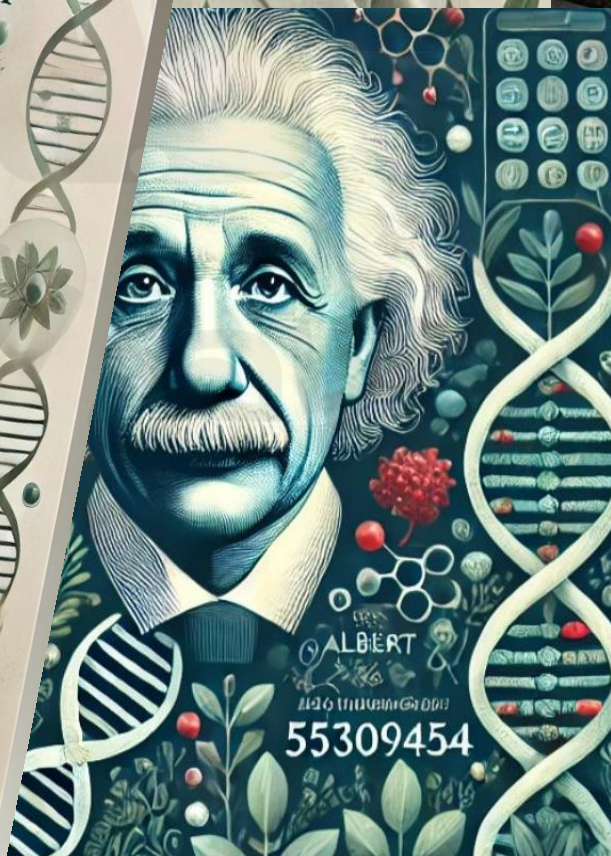
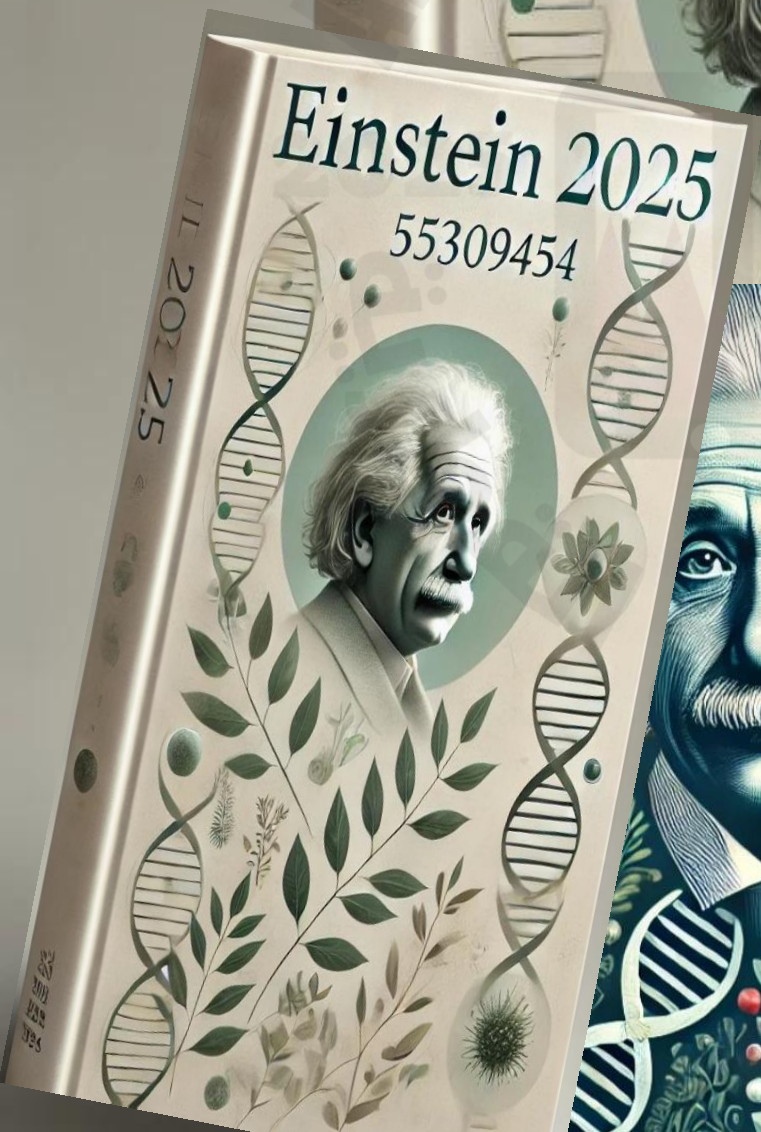
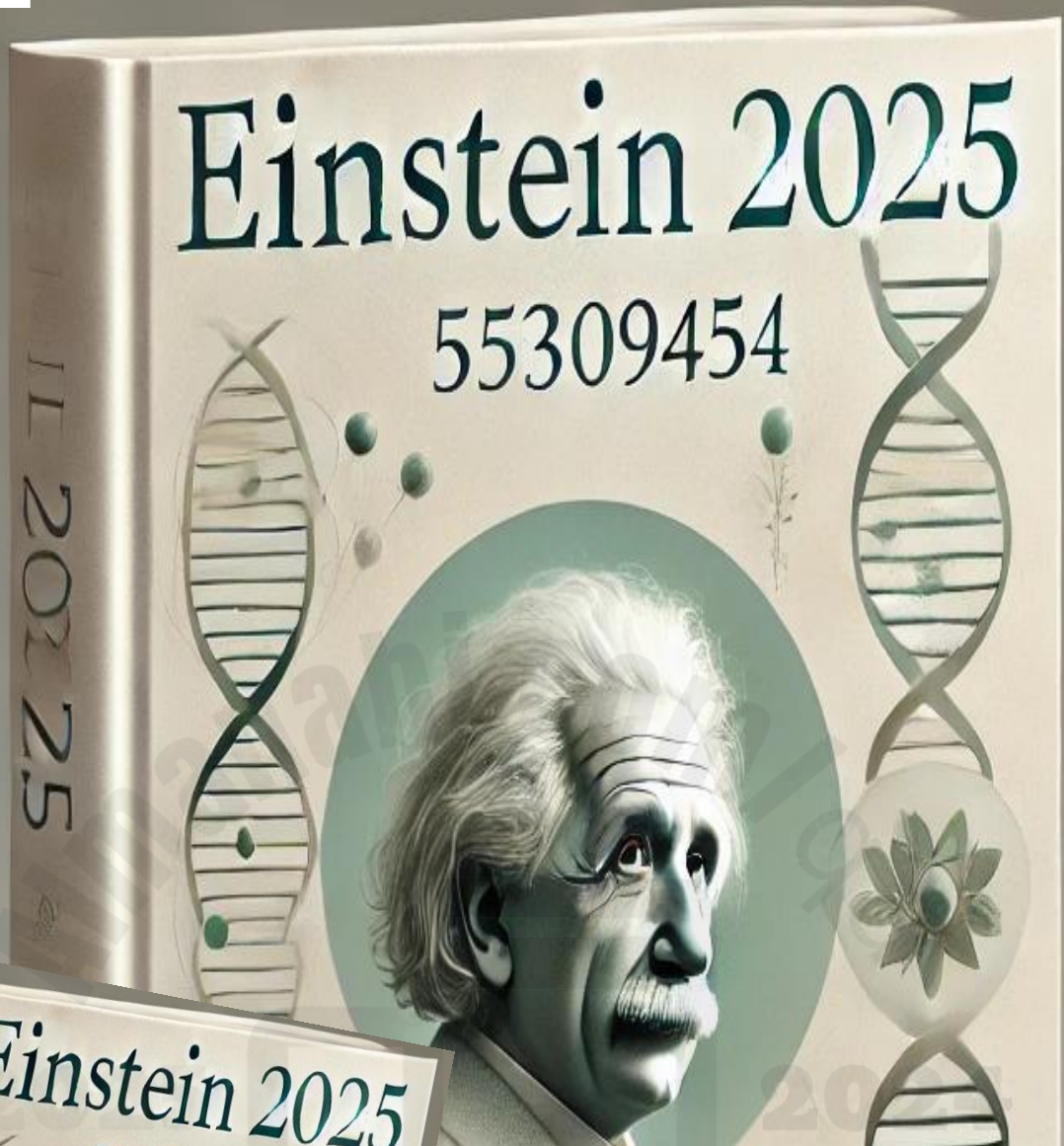
المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول

تدريبات إثرائية شاملة من الذرة إلى تطبيقات الضغط مع الإجابة النموذجية	1
تدريبات إثرائية شاملة من الذرة إلى تطبيقات الضغط تحضيرية لاختبار منتصف الفصل	2
تدريبات اثرائية في فهم التركيب الذري، الروابط الكيميائية، وخصائص المرايا الكروية	3
تدريبات اثرائية في فهم التركيب الذري، الروابط الكيميائية، وخصائص المرايا الكروية مع الإجابة النموذجية	4
حل تمارين الكتاب المدرسي	5

science

تاسع



اي مما يلي يعبر عن العدد الذري

- أ- عدد البروتونات داخل النواة
ب- عدد الالكترونات خارج النواة
ج- مجموع البروتونات مع النيوترونات

اي مما يلي يعبر عن العدد الكتلي

- أ- عدد البروتونات داخل النواة
ب- عدد الالكترونات خارج النواة
ج- مجموع البروتونات مع النيوترونات

الذرة متعادلة كهربيا ؟

فسر

ايون المغنسيوم ثنائي الشحنة الموجبة $^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$ ؟

فسر

ما مجموعة عنصر التوزيع الالكتروني له 2-8-3

د- 2

ج- 3

ب- 5

أ- 8

اكمل الجدول التالي

الذرة	العدد الذري Z	العدد الكتلي A	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات
$^{12}_6\text{C}$					
$^{39}_{19}\text{K}$					
$^{27}_{13}\text{Al}$					
$^{40}_{18}\text{Ar}$					
$^{19}_9\text{F}$					
^1_1H					

ما الاساس الذي رتب علي اساسه العناصر في الجدول الدوري

كيف تم تصنيف العناصر في الجدول الدوري؟

1 H Hydrogen 1																	2 He Helium 4
3 Li Lithium 6.7	4 Be Beryllium 9											5 B Boron 11	6 C Carbon 12	7 N Nitrogen 14	8 O Oxygen 16	9 F Fluorine 19	10 Ne Neon 20
11 Na Sodium 23	12 Mg Magnesium 24.31											13 Al Aluminum 27	14 Si Silicon 28	15 P Phosphorus 31	16 S Sulfur 32	17 Cl Chlorine 35.5	18 Ar Argon 39.9
19 K Potassium 39	20 Ca Calcium 40	21 Sc Scandium 45	22 Ti Titanium 47.8	23 V Vanadium 51	24 Cr Chromium 52	25 Mn Manganese 55	26 Fe Iron 56	27 Co Cobalt 58.9	28 Ni Nickel 58.7	29 Cu Copper 63.5	30 Zn Zinc 65.3	31 Ga Gallium 69.7	32 Ge Germanium 72.5	33 As Arsenic 75	34 Se Selenium 78.9	35 Br Bromine 79.9	36 Kr Krypton 83.8
37 Rb Rubidium 85.4	38 Sr Strontium 87.6	39 Y Yttrium 88.9	40 Zr Zirconium 91.2	41 Nb Niobium 92.9	42 Mo Molybdenum 95.9	43 Tc Technetium 98	44 Ru Ruthenium 101	45 Rh Rhodium 101.1	46 Pd Palladium 106.4	47 Ag Silver 107.9	48 Cd Cadmium 112.4	49 In Indium 114.8	50 Sn Tin 118.7	51 Sb Antimony 121.8	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.9	54 Xe Xenon 131.3
55 Cs Cesium 132.9	56 Ba Barium 137.3											81 Tl Thallium 204.4	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 209	84 Po Polonium 209	85 At Astatine 210	86 Rn Radon 222
87 Fr Francium 223	88 Ra Radium 226	104 Rf Rutherfordium 261	105 Db Dubnium 262	106 Sg Seaborgium 263	107 Bh Bohrium 264	108 Hs Hassium 265	109 Mt Meitnerium 266	110 Ds Darmstadtium 267	111 Rg Roentgenium 268	112 Cn Copernicium 269	113 Nh Nihonium 270	114 Fl Flerovium 271	115 Mc Moscovium 272	116 Lv Livermorium 273	117 Ts Tennessine 274	118 Og Oganesson 274	

العنصر الذي
الرمز H
الاسم Hydrogen
الكتلة الذرية 1

الفلزات
الاشباه فلزات
اللافلزات

- أ- الزيادة في الكتلة الذرية
ب- الزيادة في العدد الذري
ج- الزيادة في عدد النيوترونات

ما عدد المجموعات والدورات في الجدول الدوري ؟

حدد عنصر لا فلزي في المجموعه السابعه عشر والدوره الثالثه ؟

بم تفسر الفلزات جيدة التوصيل للكهرباء ؟

ما الصيغه الكميائيه لمركب كلوريد المغنسيوم علما بأن Cl_{17} و Mg_{12} ؟

عرفي العدد الكتلي ؟

إذا كان لديك عنصر عدده الذري 20 احسبي التكافؤ والمجموعه وحددي نوع الشحنة ؟

قارن بين المركبات الثلاثة مستعينا بالجدول التالي

المركبات الفلزية	المركبات التساهمية	المركبات الايونية	وجه المقارنة
			الحالة
			التوصيل الكهربائي
			درجة الانصهار
			كيف تتكون

فسر

محاليل ومصاهير المركبات الايونية توصل الكهرباء ؟

فسر

ما سبب ارتفاع درجة انصهار المركبات الايونية ؟

بما تسمي عدد الالكترونات التي تفقدها او تكتسبها الذرة او تشارك بها في التفاعل الكيميائي ؟

أ- العدد الذري

ب- العدد الكتلي

ج- التكافؤ



اكتب التوزيع الالكتروني لذرة الصوديوم

قارن بين المركبات الثلاثة مستعينا بالجدول التالي

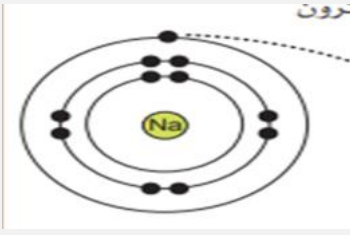
X, Y, Z

أ- -----

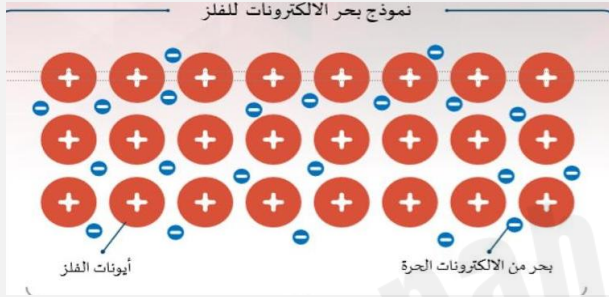
ب- -----

ج- -----

ماتفسيرك لقدرة الفلزات علي التوصيل الحراري والكهربائي؟



ما نوع الرابطة التي تنشأ بين الفلز الموجب والايونات السالبة الحره ؟

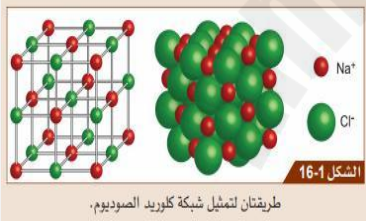


أ- رابطة فلزية

ب- رابطة ايونية

ج - رابطة تساهمية

ما اسم الرابطة التي امامك وما سبب تكونها ؟



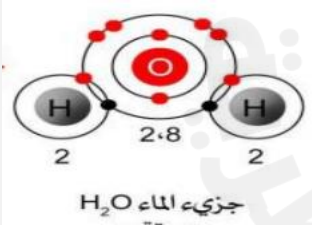
ما نوع الرابطة التي امامك ؟

أ- رابطة فلزية

ب- رابطة تساهمية احادية

ج - رابطتان تساهميتان احاديتان

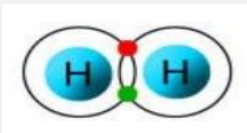
ما نوع الرابطة التي امامك ؟

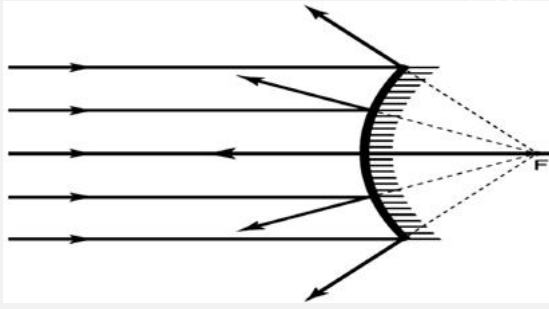


أ- رابطة فلزية

ب- رابطة تساهمية احادية

ج - رابطتان تساهميتان احاديتان





ما نوع المرآة التي امامك ؟

- أ- مقعرة
- ب- محدبة
- ج- مستوية

بم تفسر تستخدم المرآة السابقة في المراقبة الامنية وفي المرآة الجانبية للسياره ؟

.....

.....

ما صفات الصورة في المرآة المحدبة؟

.....

.....

عرفي البعد البؤري ؟

.....



ما نوع المرآة المستخدمه في هذا الجهاز ؟ولماذا ؟

.....

.....

.....

.....

المسافة بين قطر المرآة ومركز تكورها؟

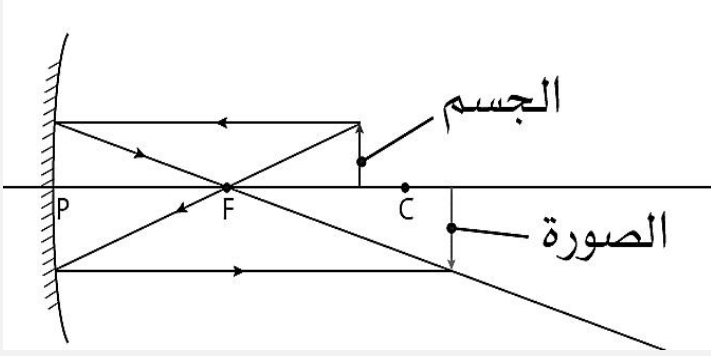
- أ- البعد البؤري
- ب- نصف قطر التكور
- ج- البؤره

عرفي قطب المرآه ؟

.....

الوحدة الأولى

اختاري الوصف المناسب للصورة التي امامك ؟



أ- مصغرة

ب- مكبرة

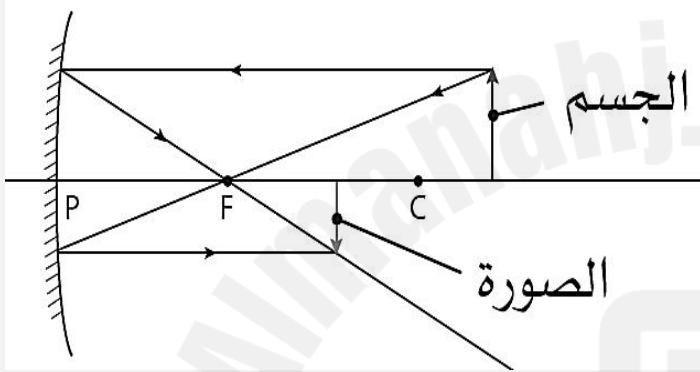
ج- معتدلة

بم تفسر تستخدم المرآة المقعرة في السخان الشمسي ؟

.....

.....

اختاري الوصف المناسب للصورة التي امامك ؟



أ- حقيقيه مكبره

ب- تقديريه مصغرة

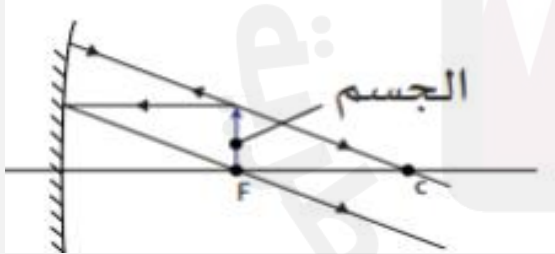
ج- معتدلة

عددي خصائص الصورة المتكونه في المرآة المقعرة ؟

2025

2024

وضحي لماذا لا تتكون صورة في الشكل المقابل ؟



.....

.....

.....

احسبي نصف قطر تكور مرآه بعدها البؤري = 5 سم

.....

احسبي البعد البؤري لمرآه نصف قطر التكور بها = 10 سم

.....

الوحدة الأولى
اختاري الصفه التي تفسر العلاقه بين المساحه والضغط ؟

- أ- كلما زادت المساحة زاد الضغط (طرديه)
ب- كلما زادت المساحة قل الضغط (عكسية)
ج- لايتأثر الضغط بالمساحة

بم تفسر كلما كان نصل السكين حادا كان استخدامها اسهل ؟

.....
.....

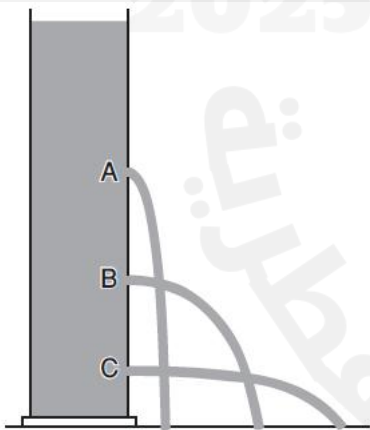
تغير الضغط الذي يحدث في أي نقطة في سائل محصور سينتقل بالتساوي في جميع الاتجاهات ؟

- أ- الطفو
ب- الدفع
ج- مبدأ باسكال

عددي العوامل التي يعتمد عليها الضغط عند نقطة محصورة في سائل ؟

.....
.....

وضحي اي النقاط يكون عندها الضغط اكبر ولماذا ؟



.....
.....
.....

150

احسبي الضغط في بحر سميسمه علي عمق 7 م علما بأن الكثافة = 150 kg/m^3 والجاذبية = 10 m/s^2 ؟

.....
.....

الوحدة الأولى

ما السبب وراء استخدام الزيت في مكابح السيارات؟

أ- لأنه قابل للانضغاط

ب- لأنه غير قابل للانضغاط

ج- لأنه ثقيل

حدد ماذا يحدث لضغط سائل عندما تزداد كثافته ؟

عند زيادة وزن جسم ما الي الضعف مع ثبات المساحة فان الوزن ؟

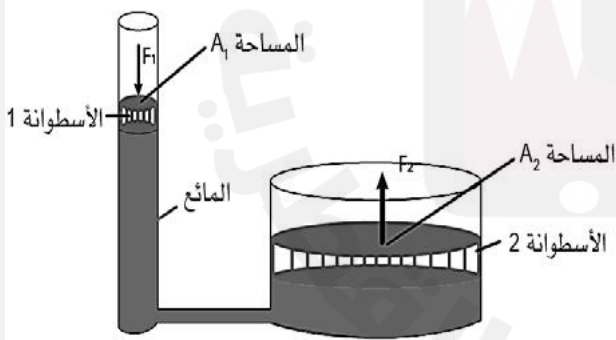
أ- يزداد للضعف

ب- يقل للنصف

ج- يبقى كما هو

اشرح متى يغوص الجسم ومتى يطفو ؟

فسر العلاقة بين مساحة المكبس وكلا من القوة والمسافة التي يقطعها ؟



150

اذكري ثلاثة من تطبيقات مبدأ باسكال