

10



دولة فلسطين
وزارة التربية والتعليم العالي

الكيمياء

الأكاديمي

الفترة الأولى

جميع حقوق الطبع محفوظة ©

دولة فلسطين
وزارة التربية والتعليم العالي



مركز المناهج

mohe.ps | mohe.pna.ps | moehe.gov.ps

[f.com/MinistryOfEducationWzartAltrbytWaltlym](#)

هاتف +970-2-2983280 | فاكس +970-2-2983250

حي المصيبيح، شارع المعاهد

ص. ب 719 - رام الله - فلسطين

pcdc.mohe@gmail.com | pcdc.edu.ps

بنية الذرة والعناصر الكيميائية

الفترة الأولى بنية الذرة والعناصر الكيميائية

1	(1-1) بنية الذرة
2	(2-1) العناصر الكيميائية في حياتنا
2	(1-2-1) الكالسيوم
5	(2-2-1) الكبريت
9	(3-2-1) السيليكون
11	أسئلة الوحدة
12	اختبار الفترة الأولى

كيف تؤثر بعية الذرة في خصائصها؟

يتوقع من الطلبة بعد دراسة هذه الوحدة المتمازجة، والتفاعل مع أنشطتها أن يكونوا قادرين على ممارسة عمليات العلم المختلفة للتوصل إلى المعرفة، ودراسة خصائص بعض العناصر وتوظيفها في مجالات الحياة المختلفة، من خلال تحقيق الآتي:

- تتبع جهود العلماء في تطوير التفكير العلمي، وسلسلة المعرفة الكيميائية في مجال تركيب المادة.
- التوصل إلى بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعناصر (Ca، S، Si) عملياً.
- توظيف مصادر المعلومات المختلفة للربط بين الخصائص الكيميائية للعناصر واستخداماتها، وبعض طرق استخلاصها من خاماتها الطبيعية.

منذآلاف السنين والإنسان يبحث عن مكونات المادة، ويحاول إنتاج المادة بطرقه الخاصة. فمن أبرز من اقترح نماذج لبنيّة المادة؟ وكيف أسلهم ذلك في اكتشاف مكونات الذرة؟ وما أهم الخطوات التي اعتمدتها العلماء في التوصل إلى ذلك؟

(١-١-١:) خطوات العلماء في التوصل إلى المعرفة العلمية:

أسهم كثير من العلماء في تطوير التفكير العلمي، وتأسيس دور التجريب في بناء المعرفة عن المادة، ومكوناتها، وسلوكها، فقد خطى كثير من العلماء خطوات منظمة تسمى **خطوات المنهج العلمي**، وأهم هذه الخطوات:

- ١- المشاهدة المباشرة أو غير المباشرة باستخدام أدوات وأجهزة لجمع المعلومات حول ظاهرة أو مشكلة.
- ٢- طرح تساؤلات حول ظاهرة أو مشكلة.
- ٣- وضع فرضيات وحلول تجمع من خلالها معلومات.
- ٤- الربط بين المعلومات وصياغة علاقات مختلفة.
- ٥- التوصل إلى أشكال المعرفة (حقائق، تعميمات، قوانين، نظريات ...).

ولتتعرف إلى منهج هؤلاء العلماء في التعرف إلى بنيّة الذرة، **نَفِدِ النَّشَاطُ الآتِيُّ :**



نشاط (١): كيف يمكن العلماء من اكتشاف بنيّة الذرة؟

تابع الفيديو المحمول على الرابط المجاور <https://qrgo.page.link/VogXr> ، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

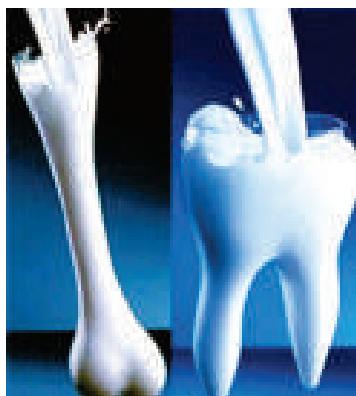


- ١- من أبرز العلماء الذين ساهموا في اكتشاف مكونات الذرة؟
- ٢- المعرفة العلمية تراكمية البناء. نقاش العبارة.
- ٣- حدد مكونات الذرة، وبين خصائص كل منها، واماكن وجودها بالذرة.

2 - 1 العناصر الكيميائية في حياتنا

ارتبط استخلاص العناصر الكيميائية واستخداماتها بحاجات الإنسان، سواءً في بناء جسمه وصحته، أو في حاجاته اليومية، كالآدوات، والعلاج، والدهانات، والمباني، وغيرها، وتعتمد هذه الحاجات على خصائص هذه العناصر، وستتناول في هذا البند دراسة العناصر (Si، S، Ca).

الكالسيوم: (1-2-1)



أملاح الكالسيوم
تدخل في بناء العظام والأسنان

تُعدّ أملاح عنصر الكالسيوم من أهم الأملاح المعدنية الرئيسية في جسم الإنسان، حيث يُشكّل عنصر الكالسيوم ما نسبته (2%) من كتلة الجسم، تتركز (98%) من هذه الكمية في العظام والأسنان، ويتوافر في الطبيعة في صخور القشرة الأرضية الكلسية، ومن أهم خاماته: كربونات الكالسيوم (CaCO_3)، وكبريتات الكالسيوم المائية (الجبس) ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)، وخام الدولوميت ($\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$)، وفي مياه البحار والمحيطات على شكل أملاح مثل كلوريد الكالسيوم (CaCl_2).

وللتعرّف إلى عنصر الكالسيوم، نَفْذِ النشاط الآتي:



نشاط (2): هوية عنصر الكالسيوم:

تأمل الشكل المجاور الذي يمثل مقطعاً من الجدول الدوري، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

1- حدد موقع عنصر الكالسيوم في الجدول الدوري.

2- اكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر.

3- ما اسم المجموعة في الجدول الدوري التي ينتمي لها عنصر الكالسيوم؟

4- حدد العناصر التي تشبه عنصر الكالسيوم في الخصائص الكيميائية.

5- ما رقم التأكسد المتوقع للعنصر؟

6- ما نوع المركبات التي يمكن أن يُشكّلها؟
أعطِ مثلاً.

IA	IIA	IIIA	IVA	VIA	VIIA	VIIIA
H	Be	B	C	N	O	Ne
Li	Mg	Al	Si	P	S	Cl
Na	Ca	Zn	Ga	Ge	As	Br
K	Sc	Cd	In	Sn	Sb	I
Rb	Y	Ti	Pb	Bi	Po	Xe
Cs	Lu	Hg			At	Rn
Fr	Ra					

ولتتعرف إلى بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية لعنصر الكالسيوم، نفذ النشاط الآتي:



نشاط (3): بعض خصائص عنصر الكالسيوم:

المواد والأدوات:



كالسيوم، وماء، وورق دوار الشمس، وكأس زجاجي سعة (50) مل، وميزان حرارة.

خطوات العمل:



انتبه:



قد تكون عينة الكالسيوم المتوفرة في المختبر مؤكسدة، وقد لا تتحقق الغرض من النشاط.

- 1 تفحّص عينة من عنصر الكالسيوم، وصفّ بعض خصائصه الفيزيائية من حيث اللون، والحالة الفيزيائية.
- 2 ضع (30) مل من الماء في الكأس الزجاجي، وقسّ درجة حرارة الماء.

- 3 أضف قطعة كالسيوم بحجم حبة العدس إلى الكأس الزجاجي، وحرّك محتويات الكأس، وقس درجة حرارة محتوياته. ماذا تلاحظ؟

- 4 أضف ورقة دوار شمس: حمراء، وأخرى زرقاء إلى الكأس. ماذا تلاحظ؟ احذر أن يلامس محلول الناتج جلدك.

- 5 اكتب دلالات حدوث التفاعل.
- 6 يتفاعل الكالسيوم مع الماء، فيُنتج غاز الهيدروجين، ومحلول هيدروكسيد الكالسيوم، اكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل التفاعل.

بعض مركّبات الكالسيوم، واستخداماتها:



الشكل (1): كلوريد الكالسيوم

كلوريد الكالسيوم (CaCl_2):

يُعدّ كلوريد الكالسيوم من أهمّ مركّبات الكالسيوم، ويستخدم كمجفّف؛ لقدرته على امتصاص الرطوبة، ويدخل في صناعة إسمنت البناء، والبلاط. انظر الشكل (1).



أكسيد الكالسيوم

أكسيد الكالسيوم (CaO):

يُعدّ أكسيد الكالسيوم مادة مهمة صناعيًّا، ويُطلق عليه اسم **الجير الحي** (الشيد)، ويُحضر من تحلّل كربونات الكالسيوم الصُّلبة عند درجة حرارة 900°S ، ويتصاعد أثناء ذلك غاز ثاني أكسيد الكربون.

سؤال اكتب معادلة كيميائية موزونة تمثّل تفاعل تحلّل كربونات الكالسيوم بالحرارة.

يتفاعل الجير الحي مع الماء، مكوّناً هيدروكسيد الكالسيوم $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ، ويُسمّى الجير المطفأ.

كربونات الكالسيوم (CaCO_3):

تُعدّ كربونات الكالسيوم المكوّن الرئيس للحجر الجيري، وصخر الرخام، ومادة أولية لإنتاج بعض مواد البناء، ولتتعرّف إلى خصائص كربونات الكالسيوم، نَفْدِ النشاط الآتي:

نشاط (4): خصائص كربونات الكالسيوم:



المواد والأدوات:

كربونات الكالسيوم، وماء، وملعقة صغيرة، وعصير ليمون، وقطارة، وأنبوب اختبار عدد (2).

خطوات العمل:

- 1- ضع قليلاً من كربونات الكالسيوم في أنبوب اختبار، وأضف (10) مل ماء إلى الأنابيب، ورجّ محتويات الأنابيب. ماذا تلاحظ؟
- 2- ضع قليلاً من كربونات الكالسيوم في أنبوب اختبار، وأضف بضع قطرات من عصير الليمون إلى الأنابيب. ماذا تلاحظ؟
- 3- من خلال مشاهداتك لما سبق: لخّص خصائص كربونات الكالسيوم.

استخدامات حياتية لمركبات الكالسيوم

يلجأ كثير من المزارعين إلى طلاء جذوع الأشجار بالشيد، وتستخدم وزارتا الصحة والزراعة الجير الحيّ في تعجيل تحلل الحيوانات المصابة بالجمرة الخبيثة. كما يعالج علماء البيئة آثار المطر الحمضي في البحيرات باستخدام كربونات الكالسيوم.

النقطة الثانية: الكبريت



استخراج الكبريت من أحد المناجم

يدخل عنصر الكبريت في بناء بعض الحموض الأمينة الالزامية لتكوين البروتينات في أعضاء جسم الإنسان، ويتوافر في الطبيعة بصورة حرّة، خاصة في المناطق القريبة من البراكين، وفي قمم طبقات الصخور الملحية، وقد يتواجد على شكل خامات، كالجبس، وكبريتيد الهيدروجين المصاحب للنفط والغاز الطبيعي الذي يُشكّل مصدراً مهمّاً للحصول عليه، ولتتعرّف إلى عنصر الكبريت، نَفْدِ النشاط الآتي:

نشاط (5): عنصر الكبريت:



تأمّلِ الشكل المجاور الذي يبيّن مقطعاً من الجدول الدوري، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

IA	IIA	III A	IIIA	IVA	V A	VIA	VIIA	He
H	Be		B	C	N	O	F	Ne
Li	Mg		Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
Rb	Sr	Y	Cd	In	Sn	Sb	Te	I
Cs	Ba	Lu	Hg	Ti	Pb	Bi	Po	Xe
Fr	Ra	Lr					At	Rn

- حدّد موقع عنصر الكبريت في الجدول الدوري.
- اكتِب التوزيع الإلكتروني لعنصر الكبريت.
- ما العدد الذري لعنصر الكبريت؟
- ما نوع المركبات التي يمكن أن يكونها عنصر الكبريت؟ ومثل لكّل نوع.

ولتعرّف إلى بعض الخصائص الفيزيائية الكبريت، نَفِّذ النشاط الآتي:



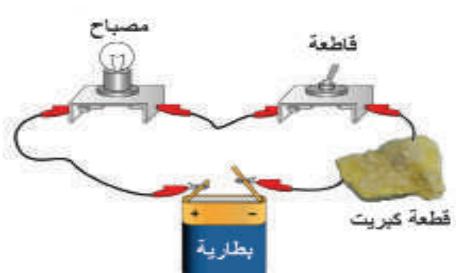
نشاط (6): بعض الخصائص الفيزيائية لعنصر الكبريت:



المواد والأدوات:

قطعة كبريت (كبريت قضبان)، وبطارية، وأسلاك توصيل، ومصباح كهربائي، ومطرقة، وملقط خشبي، وأنبوب اختبار، ولهب بنسن.

خطوات العمل:



الشكل (2): توصيل قطعة كبريت بالدائرة الكهربائية

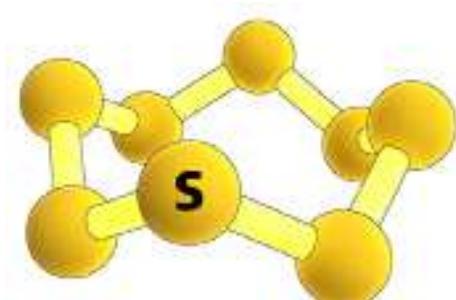
- تفحّص قطعة الكبريت، وصفّ خواصه الفيزيائية من حيث: الحالة في درجة الحرارة العادية، واللون، واللمعان.

- رُكّب دارة كهربائية، وافحّص قابلية الكبريت للتوصيل الكهربائي. انظر الشكل (2)، ماذا تستنتج؟

3- اختبر قابلية القطعة للطرق ، والسحب ، والثني . ماذا تستنتج؟



4- ضع كمية من الكبريت في أنبوب اختبار ، وأمسك الأنبوب باستخدام ملقط خشبي ، وقم بتسخينها باستخدام لهب بنسن ، وسجل سلسلة التغيرات التي يمر بها الكبريت أثناء تسخينه من حيث اللون ، والزوجة .



تبين أن للكبريت النقي أكثر من كثافة ، ودرجة انصهار ، ولتفسير ذلك ، لا بد من دراسة التركيب الداخلي لجزيء الكبريت .

الشكل (3): الترتيب الهندسي المنتظم للذرات
الكبريت في الجزيء S_8

يتكون الكبريت الطبيعي من (8) ذرات كبريت على شكل جزيء (S_8) مرتبطة بشكل حلقي . انظر الشكل (3) . وتترتب هذه الذرات الثمانية إما بشكل هندسي منتظم (متبلور) ، كالكبريت المعيني ، انظر الشكل (4):أ ، والكبريت الإبرى (المنشورى) ، انظر الشكل (4):ب ، أو على شكل سلاسل طويلة ، مثل الكبريت البلاستيكى (المطاطي) ، وتشمى هذه الظاهرة ظاهرة التآصل .



(ب) كبريت إبرى



(أ) كبريت معيني

الشكل (4): متآصلات الكبريت

سؤال: ضع تصوراً لمفهوم ظاهرة التآصل .

الكبريت عنصر نشط كيميائياً، يدخل في كثير من التفاعلات الكيميائية، ويتحدد مع معظم العناصر اتحاداً مباشراً عند درجات حرارة مناسبة، ولتتعرف إلى بعض الخصائص الكيميائية لعنصر الكبريت، نفذ النشاط الآتية:



نشاط (7): بعض الخصائص الكيميائية لعنصر الكبريت:

تفاعل عنصر الكبريت مع الأكسجين:

المواد والأدوات:

مسحوق كبريت، ولهب بنسن، وماء، وورق دوار الشمس، وأنبوب اختبار، وملقط خشبي.

خطوات العمل:

- ضع كمية من مسحوق الكبريت في أنبوب الاختبار.
 - أمسك الأنبوب بالملقط الخشبي، وسخنه بذر، حتى يبدأ الغاز بالتصاعد.
 - بلّ ورقي دوار شمس: حمراء، وزرقاء بالماء، وعرضهما للغاز المتتصاعد من الأنبوب. ماذا تستنتج؟
- * يتفاعل الكبريت مع أكسجين الهواء؛ لإنتاج غاز ثاني أكسيد الكبريت (SO_2)، اكتب معادلة كيميائية تبيّن تفاعل الكبريت مع الأكسجين.

سؤال: ماذا تتوقع أن يحصل لماء المطر عند اختلاطه بأكسيد الكبريت؟

استخدامات حياتية للكبريت ومركباته:

يُعدّ الكبريت مصدراً مهماً في عديد من الصناعات المختلفة، فله أهمية في صناعة حمض الكبريتيك، حيث يُعدّ ازدياد استهلاكه مؤشراً على التقدم الصناعي، كما له دور في علاج الأمراض الجلدية ، وصناعة المبيدات الفطرية والحسوية، وله مصادر غذائية متعددة.

(3-2-1) السيليكون:



يُعدّ السيليكون أكثر العناصر وفرةً في القشرة الأرضية بعد الأكسجين، ويُشكل حوالي (28%) من النسبة الكلية لكتلة القشرة الأرضية، ولا يوجد بصورة حرة في الصخور، وإنما على شكل سليكا SiO_2 (الكوارتز)، وهو أحد المكونات الأساسية للرمل، والسيليكاوات التي تدخل في صناعة الإسمنت، والبورسلان، وصناعة الزجاج.

كوارتز

يُعدّ عنصر السيليكون أساساً في الثورة التقنية والمعلوماتية، ويدخل في تصنيع العناصر الإلكترونية، كالثنيات (الدايمودات)، والترانزistorات في الرقاقات الحاسوبية، والدارات المتكاملة.

ولتتعرف إلى عنصر السيليكون، نَفْدِ النشاط الآتي:



نشاط (8): عنصر السيليكون:

تأمل الشكل المجاور الذي يبيّن مقطعاً من الجدول الدوري، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

IA	IIA	IIIA	IIIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
H	Be			B	C	N	O	F	He
Li	Mg			Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na				Zn	Ga	As	Se	Br	Kr
K	Ca	Sc		Cd	In	Sn	Sb	Te	I
Rb	Sr	Y							Xe
Cs	Ba	Lu		Hg	Ti	Pb	Bi	Po	At
Fr	Ra	Lr							Rn

- 1 حدد موقع عنصر السيليكون في الجدول الدوري.
- 2 اكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر السيليكون.
- 3 ما العدد الذري لعنصر السيليكون؟
- 4 ما دلالات الألوان في الشكل المجاور؟
- 5 إلى أي العناصر ينتمي عنصر السيليكون (فلزات، لا فلزات، أشباه فلزات)؟
- 6 ما عدد إلكترونات التكافؤ لعنصر السيليكون؟
- 7 ما عدد أشباه الفلزات الموجودة في الجدول الدوري؟

سؤال: هل يمكن التّعرّف إلى أشباه الفلزّات من توزيعها الإلكتروني؟ لماذا؟ ولتتعرّف إلى خصائص السيليكون، نَفْذِ النشاط الآتي:

نشاط (9): خصائص السيليكون:



الكثافة: 2.3290 غ/سم^3

درجة الانصهار: 1414°S

درجة الغليان: 3265°S

1- تأمّل الشّكل المجاور الذي يُبيّن قطعة سيليكون، وصِفْ خواصّه الفيزيائية من حيث الحالة، واللون، والمعان.

2- شاهد الفيديو المحمول على الرابط، والرمز الآتيين، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



<https://goo.gl/lsRQqZ>

أ- تنقسم المواد حسب موصليتها للكهرباء إلى ثلاثة أنواع، ما هي؟

ب- لماذا يُصنّف السيليكون من أشباه الموصلات؟ وكيف تم إثبات ذلك؟

ج- اكتب عاملاً يؤثر في مقاومة السيليكون للتيار الكهربائي؟



استخدامات حياتية للسيليكون:

استُغْلِّت خصائص السيليكون في تمكين الترانزستور من الحصول على ميّزته الأساسية، وهي القدرة على وصل الدوائر، وفصلها في الدوائر الإلكترونية. انظر الشّكل (5).

الشكل (5): تشكيل رقاقات حاسوبية

من السيليكون

كما له أهميّة لصحة جسم الإنسان، وجماله.

أسئلة الوحدة

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- أي من الآتية يُعد أحد خامات عنصر الكبريت؟

أ- الكوارتز. ب- الجير الحي. ج- الرمل. د- الجبس.

2- أي من محاليل المركبات الآتية يحول ورقة دوار الشمس الزرقاء إلى الحمراء؟

Ca(OH)₂ CaCO₃ SO₂ CaO

السؤال الثاني: وضح المقصود بالمفاهيم الآتية:

ظاهرة التآصل، الجير المطفأ، والكوارتز، والمطر الحمضي، المنهج العلمي.

السؤال الثالث: فسر ما يأتي:

1- التشوه الذي يصيب بعض التماثيل المصنوعة من الرخام والمكشوفة للجو في الدول الصناعية الماطرة.

2- يصنف السيليكون من أنباء الموصلات.

السؤال الرابع:

قارن بين الكبريت والكالسيوم من حيث:

أ- الموقع في الجدول الدوري.

ب- نوع المركبات التي يشكلها.

ج- أثر محاليل أكسيداتها على ورقة دوار الشمس الحمراء.

السؤال الخامس: ناقش العبارات الآتية:

1- تُعد إزالة الكبريت من النفط الخام خطوة مهمة من الناحية البيئية.

2- المعرفة الكيميائية، وتطورها في مجال تركيب المادة تراكمية البناء.

السؤال السادس: فسر ما يأتي:

أ- تدخل كربونات الكالسيوم في تركيب مضادات الحموضة.

ب- يُعد السيليكون أساساً في الثورة التقنية والمعلوماتية.

ج- يقوم الدجاج بالتقاط الحصى الصغيرة، وبلعها.

د- يُصبح بوضع أكياس من كلوريد الكالسيوم في خزائن الملابس.

اختبار الفترة الأولى

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي : (5 علامات)

1- ما رقم التأكسد المتوقع لعنصر الكالسيوم Ca_{20}^{40} ؟

أ- 2 - ب- +1 - ج- +2 - د- -1

2- ما مجموعة عنصر الكبريت S_{16}^{32} في الجدول الدوري؟

أ. السادسة ب. الخامسة ج. الرابعة د. الثالثة

3- أي من الخامات الآتية تركيبه الكيميائي هو كبريتات الكالسيوم المائية ؟

أ-البيريت ب- الجبس ج- الدلومايت د- الجالينا

4-أي من العناصر الآتية يلقب بعنصر الجمال ؟

أ-الكربون ب- الكالسيوم ج- السيليكون د- الأكسجين

5- ما نواتج تفاعل الكالسيوم مع الماء؟

Ca(OH)₂ + H₂ - د - CaO ج- Ca(OH)₂ ب- H₂O

السؤال الثاني :

س2: اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية : (3 علامات)

1.) ظاهرة وجود العنصر في عدة صور تختلف في خصائصها الفيزيائية و تتفق في خصائصها الكيميائية وتتجتمع دقائقها في شكل بلوري معين وفق ظروف تكونها من الضغط و الحرارة.

.2) يلجأ المزارعون لطلاء الأشجار به.

.3) أحد المكونات الأساسية للرمل ، ويدخل في صناعة الاسمنت و الزجاج .

السؤال الثالث:

أكمل الجدول الآتي:

المادة	الصيغة الكيميائية	الاستخدام
كلوريد الكالسيوم		
كربونات الكالسيوم		
ثاني أكسيد السيليكون		
حمض الكبريتيك		

(8 علامات)

السؤال الرابع:

من خلال تجربتك تسخين مسحوق الكبريت، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ. ما اسم الغاز المتتصاعد ؟

ب. ما نوع التفاعل ؟

ج. عَبَرَ عن التفاعل بمعادلة كيميائية موزونة ؟

د. ماذا يحدث عند تعريض ورقتي عباد الشمس الزرقاء و الحمراء المبللتين للغاز المتتصاعد ؟

هـ. ماذا تتوقع أن يحصل لماء المطر عند اختلاطه بأكسيد الكبريت ؟

(3 علامات)

السؤال الخامس:

وضُّح خطوات المنهج العلمي التي اعتمدتها العلماء للوصول إلى المعرفة العلمية .

VIA

IA	IIA	IIIA	IVIA	VIA	VIIA	VIIA
1 H 1.008	2 He 4.002	3 Li 6.941	4 Be 9.012	5 B 10.811	6 C 12.01	7 N 14.008
8 O 15.999	9 F 18.998	10 Ne 20.179	11 Na 22.989	12 Mg 24.305	13 Al 26.981	14 Si 28.085
15 P 30.973	16 S 32.068	17 Cl 35.462	18 Ar 39.948	19 K 39.088	20 Ca 40.08	21 Sc 44.959
22 Ti 47.88	23 V 50.941	24 Cr 51.996	25 Mn 54.938	26 Fe 55.845	27 Co 58.933	28 Ni 58.693
29 Cu 63.548	30 Zn 65.39	31 Ga 69.723	32 Ge 72.61	33 As 74.921	34 Se 78.95	35 Br 79.904
36 Kr 83.80	37 Rb 85.467	38 Sr 87.62	39 Y 88.905	40 Zr 91.22	41 Nb 92.906	42 Mo 95.94
43 Tc 96	44 Ru 101.07	45 Rh 102.905	46 Pd 108.42	47 Ag 107.908	48 Cd 112.411	49 In 114.818
50 Sn 118.710	51 Sb 121.76	52 Te 127.5	53 I 128.904	54 Xe 131.29	55 At 210	56 Rn 222
57 La 138.905	58 Ce 137.33	59 Pr 140.116	60 Nd 145.907	61 Pm 144.94	62 Sm 150.85	63 Eu 151.954
64 Gd 157.25	65 Tb 162.50	66 Dy 164.930	67 Ho 168.934	68 Er 167.28	69 Tm 168.934	70 Yb 173.04
71 Lu 174.957	72 Hf 178.469	73 Ta 180.947	74 W 183.89	75 Re 188.207	76 Os 190.23	77 Pt 195.078
78 Au 196.988	79 Au 196.988	80 Hg 200.549	81 Tl 204.383	82 Pb 207.2	83 Bi 208.930	84 Po 209
85 At 210	86 Rn 222	87 Fr 223	88 Ra 226.021	89 Ac 227.027	90 Th 232.038	91 Pa 231.036
92 U 238.028	93 Np 238.028	94 Pu 244	95 Am 243	96 Cm 247	97 Bk 247	98 Cf 251
99 Es 252	100 Fm 257	101 Md 258	102 No 259	103 Lr 262		
104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 263	107 Bh 264	108 Hs 265	109 Mt 268	110 Ds 271
111 Rg 280	112 Cn 285	113 Nh 286	114 Fl 289	115 Mc 289	116 Lv 293	117 Ts 294
118 Og 294						

الجدول الدوري للعناصر Periodic Table

عناصر رئيسية

عناصر إلزامية (وتحتها فلزات)

عناصر أخرى

