شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

تجميعة أسئلة امتحانية

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-11-29 16:18:59

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم

روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	حل تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري
2	حل تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري
3	مراجعة تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري
4	نموذج الهيكل الوزاري الجديد بريدج
5	ملخص الدرس الأول الطاقة من الوحدة الأولى

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 1

ترتيب العناصر Order of the elements

The order of elements in the modern periodic table is based on an element's.....

ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث يعتمد على .....للعنصر.

- name — الاسم
- atomic number — العدد الذري
- chemical symbol — الرمز الكيميائي
- atomic mass — العدد الكتلي

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 1

ترتيب العناصر Order of the elements

The order of elements in the modern periodic table is based on an element's.....

ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث يعتمد على .....للعنصر.

- name — الاسم
- atomic number — العدد الذري ✓
- chemical symbol — الرمز الكيميائي
- atomic mass — العدد الكتلي

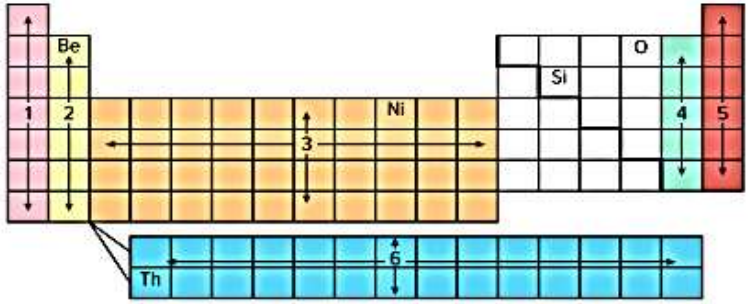
Answer: atomic number

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 2

Which number represents inner transition metals in the diagram of periodic table of elements shown below?

ما الرقم الذي يُمثل الفلزات الانتقالية الداخلية في الرسم التخطيطي أدناه للجدول الدوري للعناصر؟



5	○
6	○
3	○
1	⊙

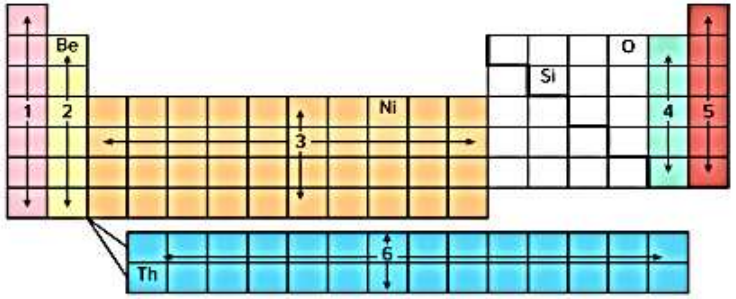
UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 2

Which number represents inner transition metals in the diagram of periodic table of elements shown below?

ما الرقم الذي يُمثل الفلزات الانتقالية الداخلية في الرسم التخطيطي أدناه للجدول الدوري للعناصر؟



5	○
6	✓
3	○
1	⊙

Answer: 6

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 3

Which element similar in chemical properties to the element have the electron configuration?

أي عنصر يُشابه في الخواص الكيميائية عنصر له الترتيب الإلكتروني؟

$$[He]\ 2s^2\ 2p^5$$

- An element located in block S — عنصر الذي يقع في المجمع S
- An element located in period 2 — عنصر الذي يقع في الدورة 2
- An element located in block p — عنصر الذي يقع في المجمع p
- An element located in group 17 — عنصر الذي يقع في المجموعة 17

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 3

Which element similar in chemical properties to the element have the electron configuration?

أي عنصر يُشابه في الخواص الكيميائية عنصر له الترتيب الإلكتروني؟

$$[He]\ 2s^2\ 2p^5$$

An element located in block S	عنصر الذي يقع في المجمع S
An element located in period 2	عنصر الذي يقع في الدورة 2
An element located in block p	عنصر الذي يقع في المجمع p
An element located in group 17 ✓	عنصر الذي يقع في المجموعة 17

Answer: an element located in group 17

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 4

Which block that element have the electron configuration is located in it?

أي مجمع الذي يقع فيه العنصر ذو الترتيب الإلكتروني التالي؟

$$[Ar]\ 4s^2\ 3d^1$$

Block f	المجمع f
Block S	المجمع S
Block d	المجمع d
Block p	المجمع p

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 4

Which block that element have the electron configuration is located in it?

أي مجمع الذي يقع فيه العنصر ذو الترتيب الإلكتروني التالي؟

$$[Ar]\ 4s^2\ 3d^1$$

Block f	f المجمع
Block S	S المجمع
Block d ✓	d المجمع
Block p	p المجمع

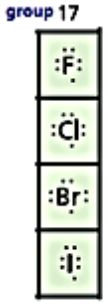
Answer: Block d

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 5

What is the number of valence electrons in the elements of the group shown down?

ما عدد إلكترونات التكافؤ التي تتواجد في عناصر المجموعة المبينة أدناه؟



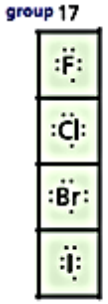
7	○
1	○
8	○
17	○

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 5

What is the number of valence electrons in the elements of the group shown down?

ما عدد إلكترونات التكافؤ التي تتواجد في عناصر المجموعة المبينة أدناه؟



7	○
1	○
8	○
17	○

Answer: 7

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 6

Which electron configuration represents the highest first ionization energy?

ما الترتيب الإلكتروني الذي يُمثل أعلى طاقة تأين أولى؟

- $[He]2s^2\ 2p^3$
- $[He]2s^1$
- $[He]2s^2\ 2p^1$
- $[He]2s^2\ 2p^2$

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 6

Which electron configuration represents the highest first ionization energy?

ما الترتيب الإلكتروني الذي يُمثل أعلى طاقة تأين أولى؟

- $[He]2s^2\ 2p^3$ ✓
- $[He]2s^1$
- $[He]2s^2\ 2p^1$
- $[He]2s^2\ 2p^2$

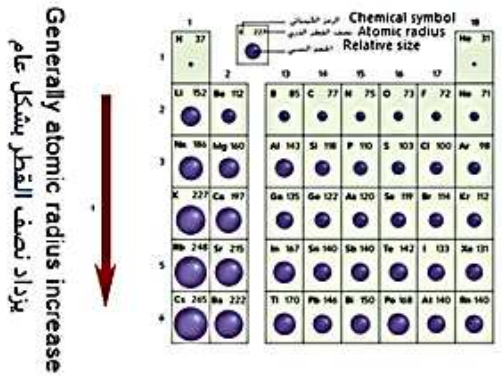
Answer: $[He]\ 2s^2\ 2p^3$

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 7

Why atomic radius generally increases as move down a group?

لماذا تزداد أنصاف الأقطار الذرية عند الانتقال لأسفل خلال أي مجموعة؟

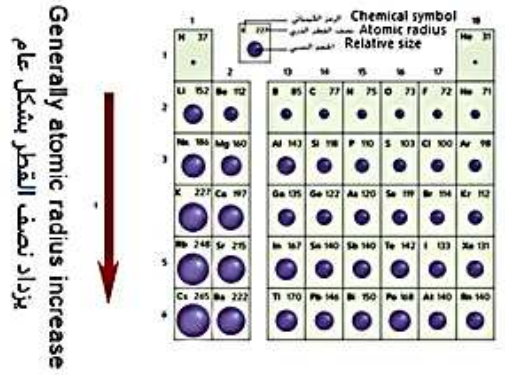


Because the principal energy level remains the same	بسبب بقاء مستوى الطاقة الرئيس ثابت
Because the valence electrons are farther from the nucleus	بسبب ازدياد بعد إلكترونات التكافؤ عن النواة
Because the decreasing positive charge in the nucleus	بسبب نقصان شحنة النواة
Because the valence electrons are closer to the nucleus	بسبب ازدياد قرب إلكترونات التكافؤ من النواة

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 7

Why atomic radius generally increases as move down a group? لماذا تزداد أنصاف الأقطار الذرية عند الانتقال لأسفل خلال أي مجموعة؟



Because the principal energy level remains the same	بسبب بقاء مستوى الطاقة الرئيس ثابت
Because the valence electrons are farther from the nucleus	بسبب ازدياد بعد إلكترونات التكافؤ عن النواة
Because the decreasing positive charge in the nucleus	بسبب نقصان شحنة النواة
Because the valence electrons are closer to the nucleus	بسبب ازدياد قرب إلكترونات التكافؤ من النواة

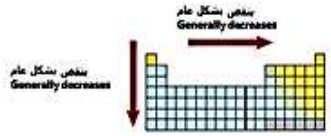
Answer: Because the valence electrons are farther away from the nucleus

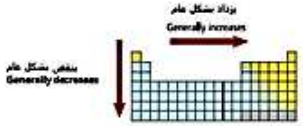
UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

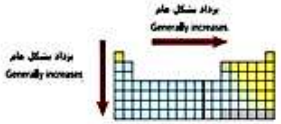
Question 8

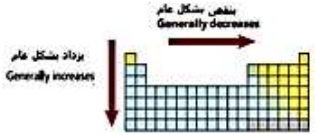
Which of the following diagrams correctly shows the trend of electronegativity?

أي المخططات التالية يُبين تدرج السالبية الكهربائية بشكل صحيح؟









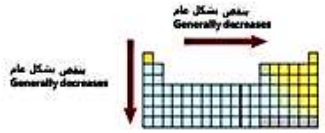
UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

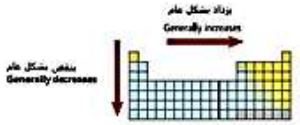
المدرسة الإماراتية

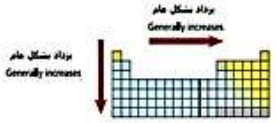
Question 8

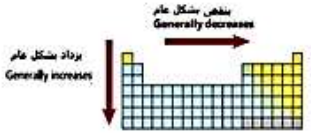
Which of the following diagrams correctly shows the trend of electronegativity?

أي المخططات التالية يُبين تدرج السالبية الكهربائية بشكل صحيح؟









Answer: B

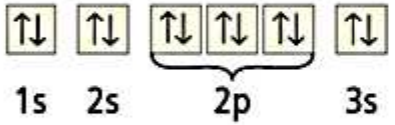
UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 9

The orbital notation of Magnesium is shown in the figure below. How does Magnesium form its ion?

التَرميز الفلكي للمغنيسيوم مُبين في الشكل أدناه،
كيف يكون المغنيسيوم الأيون الخاص به؟



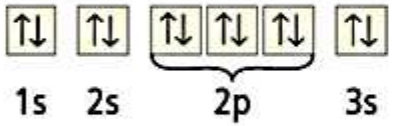
Lose four electrons	يفقد 4 إلكترونات
Gain one electron	يكتسب إلكترون واحد
Gain two electrons	يكتسب إلكترونين
Lose two electrons	يفقد إلكترونين

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 9

The orbital notation of Magnesium is shown in the figure below. How does Magnesium form its ion?

التَرميز الفلكي للمغنيسيوم مُبين في الشكل أدناه،
كيف يكون المغنيسيوم الأيون الخاص به؟



Lose four electrons	يفقد 4 إلكترونات
Gain one electron	يكتسب إلكترون واحد
Gain two electrons	يكتسب إلكترونين
Lose two electrons ✓	يفقد إلكترونين

Answer: lose two electrons

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 10

electron configuration of phosphorus atom is: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

when phosphorus atom gains 3 electrons,

phosphide ion P^{3-} is formed

what is the electron configuration of P^{3-} ?

الترتيب الإلكتروني لذرة الفوسفور هو: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

عندما تكسب ذرة الفوسفور 3 إلكترونات يتكون أيون الفوسفيد P^{3-} ،

ما الترتيب الإلكتروني لأيون P^{3-} ؟

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 4S^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 10

electron configuration of phosphorus atom is: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

when phosphorus atom gains 3 electrons,

phosphide ion P^{3-} is formed

what is the electron configuration of P^{3-} ?

التركيب الإلكتروني لذرة الفوسفور هو: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

عندما تكسب ذرة الفوسفور 3 إلكترونات يتكون أيون الفوسفيد P^{3-} ،

ما التركيب الإلكتروني لأيون P^{3-} ؟

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	○
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	✓
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 4S^2$	○
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	○

Answer: B

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 11

What is the formula for a compound formed by aluminum ions, Al^{3+}, and the phosphate ion, PO_4^{3-}?

ما صيغة مركب مكوّن من أيون الألمنيوم Al^{3+} وأيون الفوسفات PO_4^{-3} ؟

- $Al\ P_2O_8$
- $Al\ PO_4$
- Al_3PO_4
- $Al_3(PO_4)_2$

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 11

What is the formula for a compound formed by aluminum ions, Al^{3+}, and the phosphate ion, PO_4^{3-}?

ما صيغة مركب مكوّن من أيون الألمنيوم Al^{3+} وأيون الفوسفات PO_4^{-3} ؟

- $Al\ P_2O_8$
- $Al\ PO_4$ ✓
- Al_3PO_4
- $Al_3(PO_4)_2$

Answer: B

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

المدرسة الإماراتية

Question 12

Why Ionic compounds in solution and in the liquid state are excellent conductors of electricity?

لماذا تُعتبر المركبات الأيونية في المحلول والحالة السائلة موصلات ممتازة للكهرباء؟

Because attractive forces available	بسبب توفر قوى الجذب الفعالة
Because motion of charged particles are locked	بسبب قيد حركة الجزيئات المشحونة
Because no charged particles available	بسبب عدم توفر جزيئات مشحونة
Because freely moving charged particles	بسبب حرية الحركة للجزيئات المشحونة

Question 12

Why Ionic compounds in solution and in the liquid state are excellent conductors of electricity?

لماذا تُعتبر المركبات الأيونية في المحلول والحالة السائلة موصلات ممتازة للكهرباء؟

Because attractive forces available	بسبب توفر قوى الجذب الفعالة
Because motion of charged particles are locked	بسبب قيد حركة الجزيئات المشحونة
Because no charged particles available	بسبب عدم توفر جزيئات مشحونة
Because freely moving charged particles ✓	بسبب حرية الحركة للجزيئات المشحونة

Answer: D

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

Question 13

Which of the following names does NOT match the chemical formula written in front of it?

أي اسم مما يلي لا يتطابق مع الصيغة الكيميائية المكتوبة أمامه؟

Sodium hydroxide	NaOH	NaOH	هيدروكسيد الصوديوم	○
Ammonium sulfide	$(NH_4)_2S$	$(NH_4)_2S$	كبريتيد الأمونيوم	○
Calcium chloride	$CaCl_2$	$CaCl_2$	كلوريد الكالسيوم	○
Sodium bromide	$NaBrO_3$	$NaBrO_3$	بروميد الصوديوم	○

Thank You