

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



almanahj.com

موقع
المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العام اضغط هنا <https://almanahj.com/ae/11chemistry>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العام في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/11chemistry>

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

<https://almanahj.com/ae/11chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العام اضغط هنا <https://almanahj.com/ae/grade11>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)

7 - ما ذرة الفلز التي يُمكنها أن تكون أيون ثنائي وثلاثي؟

Mg

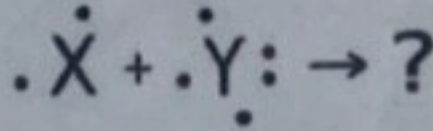
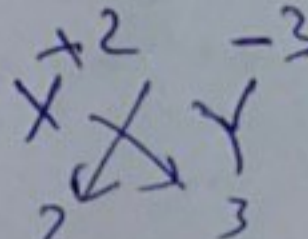
K

Ca

Fe

انتقالي

8 - ما هي الصيغة الصحيحة للمركب الأيوني الناتج عن ارتباط هاتين الذرتين؟



X_2Y_5

X_5Y_2

X_2Y_3

X_3Y_2

شبه 4: X

9 - موظفاً بيانات الجدول أدناه، ما القيمة المقبولة لطاقة الشبكة البلورية لمركب (NaBr)؟

Handwritten notes: 5/2/1, 3/2/1, SP, S, O

فلزات
تفقد +

مركب	طاقة الشبكة البلورية kJ/mol
NaF	910
NaCl	769

5/6/7

لا فلزات
تسبب -
-3 -2 -1

850

960

1000

675

10 - ما هي الصيغة الصحيحة لمركب مكون من المغنيسيوم وأيون الفوسفات؟

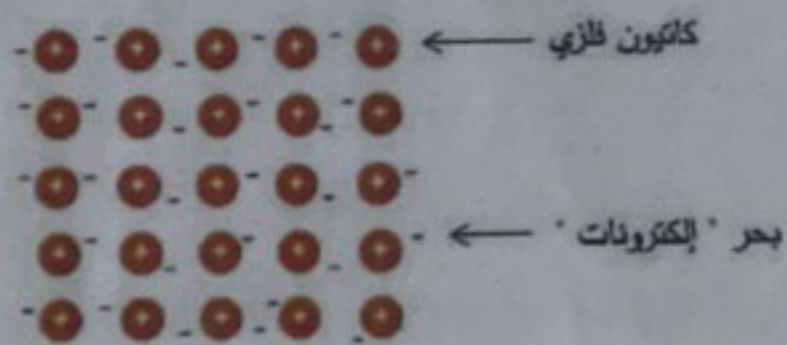
$MgPO_4$

Mg_3PO_2

$Mg_3(PO_4)_2$

MgP_2O_8

11 - من الشكل أدناه. لماذا تُعرف إلكترونات التكافؤ في ذرة عنصر فلزي بأنها بحر سالب من الإلكترونات؟



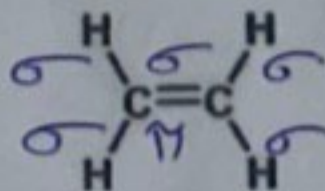
كأن الإلكترونات تكون غير متموضعة (حرة)

كأن الإلكترونات تتجذب إلى ذرة محددة

كأن الإلكترونات لا تتحرك بحرية في البلورة

كأن الإلكترونات تتجذب بقوة إلى أنوية الذرات

12 - في الجزيء الموضح في الشكل أدناه. كم عدد روابط سيجما وعدد روابط باي التي تتكون في الجزيء؟



كأن ثلاث روابط سيجما وربطتين باي

كأن رابطة واحدة سيجما وخمس روابط باي

كأن ثلاث روابط باي وربطتين سيجما

كأن رابطة واحدة باي وخمس روابط سيجما

فسر ما يأتي تفسيراً علمياً مناسباً.

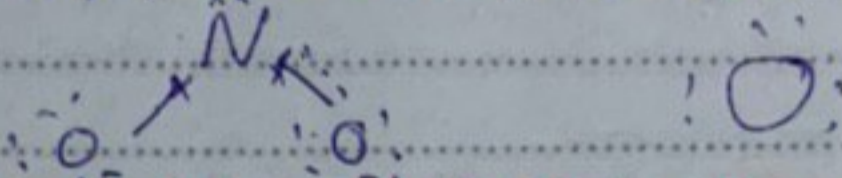
23 - تزيد طاقة التاين الأولى عند الانتقال من اليسار إلى اليمين عبر الدورة.

لأن كتلة النواة هو فيه كبر (صفت بقل ليعقل)

24 - تعتبر الفلزات الانتقالية أكثر صلابة وقوة من الفلزات القلوية.

لأنه لقلوية فيها صفة (الانتقالية فيها d)

25 - لا تحقق ذرة الأكسجين في المركب NO_2 قاعدة الثمانية. (الأعداد الذرية $N=7$ ، $O=8$)

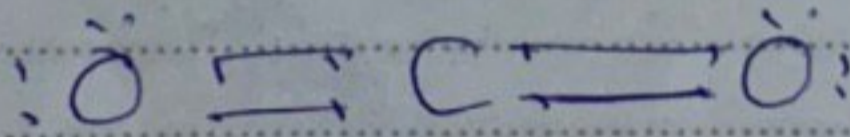


26 - اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية.

(رسم)	حالة تحدث عندما تكتب أكثر من بنية لويس صحيحة لجزيء أو أيون.
(تساهلية)	الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة إلكترونات التكافؤ.
(بسطة)	خليط من عناصر لها خواص فلزية.
(وصف الصفة)	أبسط نسبة للأيونات.
(الأيون)	ذرة أو مجموعة مترابطة من الذرات موجبة أو سالبة الشحنة.



27 - ارسم بنية لويس لمركب ثاني أكسيد الكربون CO_2 (عدد إلكترونات التكافؤ $C=4$ ، $O=6$)



BONUS استخدم الجدول التالي للإجابة عما يليه من أسئلة.

علاقة عكسية بين الطاقة وطول الرابطة

الجزء	طاقة تفكك الرابطة
N_2	945 kJ/ mol
F_2	159 kJ/ mol
O_2	498 kJ/ mol

28 - رتب الجزيئات حسب طول الرابطة من الأقصر إلى الأطول:

(الأقصر) هو N_2 ثم O_2 ثم F_2 (الأطول)

29 - كم عدد أزواج الإلكترونات المشتركة في الجزيء O_2 ؟ (2) نصف

30 - كم عدد أزواج الإلكترونات المشتركة في الجزيء N_2 ؟ (3)

انتهت الأسئلة،،،

السؤال الأول

45

اختر الإجابة الصحيحة للفقرات (1 - 15) وضع خطأ أسفلها.

1 - من هو العالم الذي صنف العناصر إلى أربع فئات الغازات والفلزات واللافلزات والعناصر الأرضية؟

☒ موزلي

☒ لافوازييه

☒ مندليف

☒ نيولانز

2 - ما هي فئة العناصر التي تُستخدم عادة لصناعة رقائق الحاسوب والخلايا الشمسية بسبب قابليتها لتوصيل

الكهرباء في ظروف معينة؟

☒ الفلزات

☒ أشباه الفلزات

☒ الغازات النبيلة

☒ اللافلزات

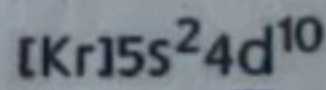
3 - تتشابه خواص العناصر الموجودة في المجموعة نفسها لأنها:

☒ لها نفس عدد البروتونات

☒ لها نفس عدد إلكترونات التكافؤ

☒ تختلف في الدورة التي تقع فيها

☒ تختلف في عدد إلكترونات التكافؤ

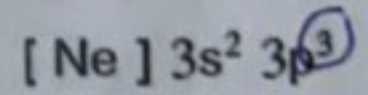
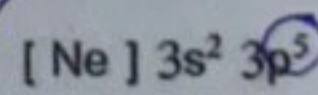
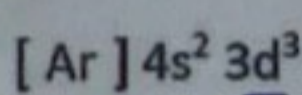
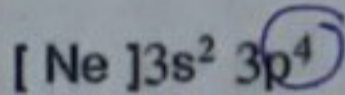
4 - في أي **مجمعات** الجدول الدوري يقع العنصر ذو الترتيب الإلكتروني التالي؟

s

p

d

f

5 - ما الترتيب الإلكتروني الذي يُمثل عنصرًا له **أعلى** سالبية كهربائية؟

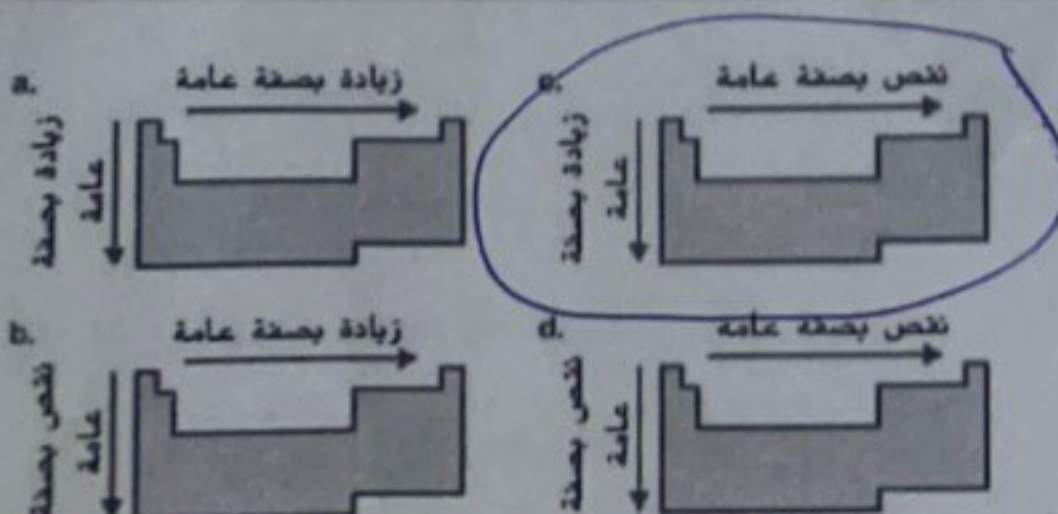
جموله 16

انتقال

جموله 17

جموله 15

6 - أي المخططات التالية تمثل تدرج نصف القطر الذري في كل من الدورة والمجموعة؟



b

a

d

c

