



# محاضرات الاسبوع الثاني

الجزء الثالث

الاختبار الالكتروني الثاني  
أسئلة النقاشات

ما عدد ذرات 3 مول من الصوديوم؟

1

B

$$6.02 \times 10^{23}$$

A

$$18.06 \times 10^{23}$$

D

$$9.03 \times 10^{23}$$

C

$$1.8 \times 10^{24}$$

2

ما عدد الأيونات في 2 مول من هيدروكسيد البوتاسيوم KOH؟

A

$$6.02 \times 10^{23}$$

B

$$24 \times 10^{23}$$

C

$$4 \times 10^{23}$$

D

4

3

ما عدد ذرات الأكسجين في 2 عدد أفوجادرو من جزيئات  $\text{CO}_2$ ؟

**B**  
 $4 \times 6.02 \times 10^{23}$

**A**  
 $2 \times 6.02 \times 10^{23}$

**D**  
 $6.02 \times 10^{23}$

**C**  
 $3 \times 6.02 \times 10^{23}$

ما عدد ذرات 8 جم من الأوزون  $O_3$ ؟

4

A

$$6.02 \times 10^{23}$$

B

$$9.02 \times 10^{23}$$

C

$$18.02 \times 10^{23}$$

D

$$3.02 \times 10^{23}$$

5

ما عدد الذرات في مول من الأمونيا  $\text{NH}_3$ ؟

A

$$4 \times 10^{23}$$

B

$$24 \times 10^{23}$$

C

$$6.02 \times 10^{23}$$

D

$$2 \times 10^{23}$$

ما الكتلة المولية للجلوكوز إذا كانت كتلة 90 جم منه عدد مولاتها 0.5؟

180 g/mol

B

45 g/mol

A

0.18 g/mol

D

90 g/mol

C



مركب هيدروكربوني يحتوي على 75% كربون و 25% هيدروجين بالكتلة. ما هي صيغته الأولية؟

ملاحظة: الكتلة المولية لـ C=12, H=1

B



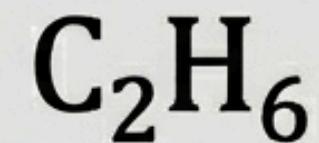
A



C



D



8

عنصر توزيعه الإلكتروني ينتهي بالمستوى الفرعي  $3p^4$ . ما هو العدد الذري لهذا العنصر؟

B

15

A

14

D

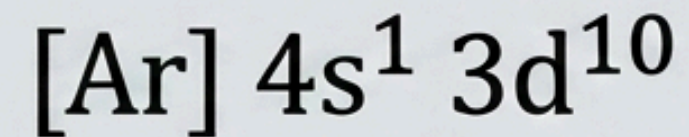
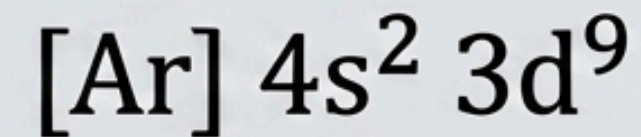
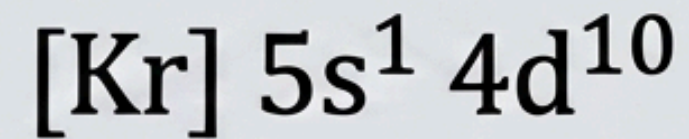
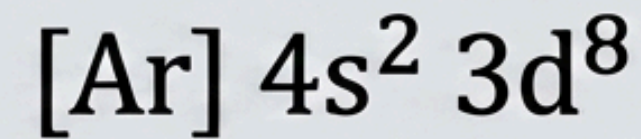
18

C

16

أي من التوزيعات الإلكترونية التالية يمثل التوزيع الصحيح لعنصر النحاس (Cu<sub>29</sub>)؟

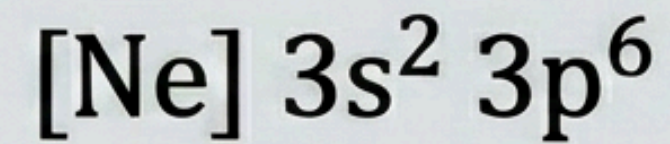
9

**B****A****D****C**

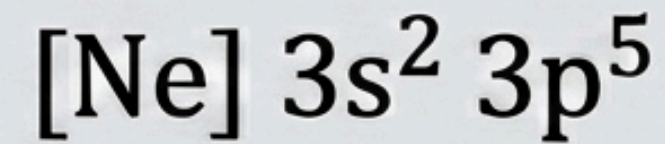
10

ما هو التوزيع الإلكتروني لأيون الكلوريد ( $\text{Cl}^-_{17}$ )؟

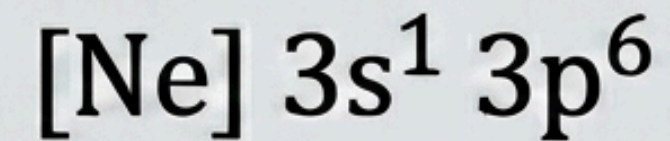
B



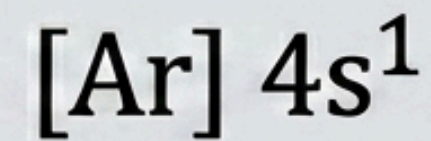
A



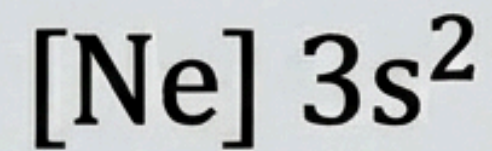
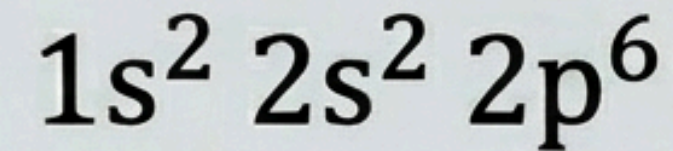
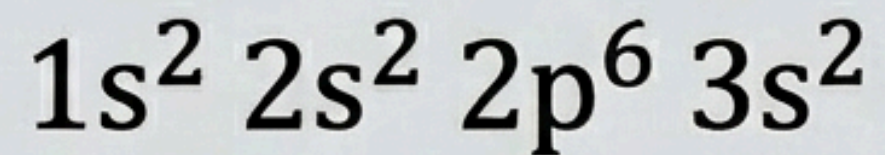
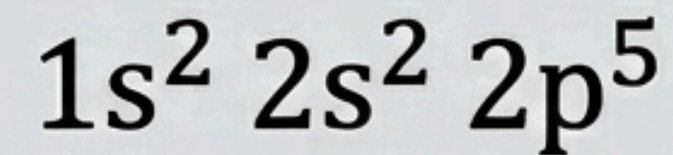
D



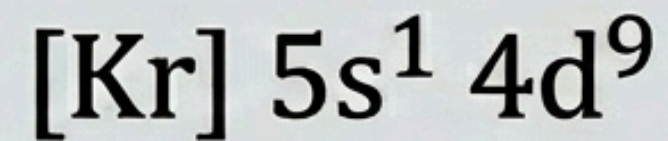
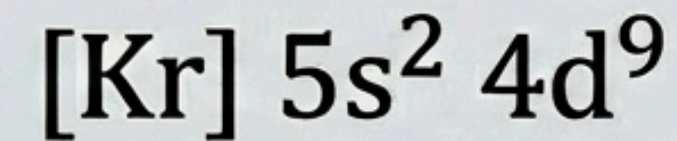
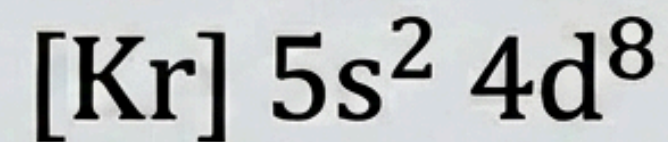
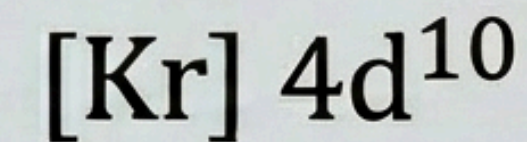
C



11

ما هو التوزيع الإلكتروني لأيون المغنيسيوم ( $Mg^{2+}_{12}$ )؟**B****A****D****C**

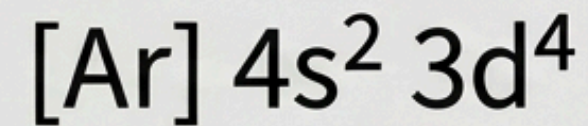
12

ما هو التوزيع الإلكتروني الصحيح لأيون الفضة ( $\text{Ag}^+_{47}$ )**B****A****D****C**

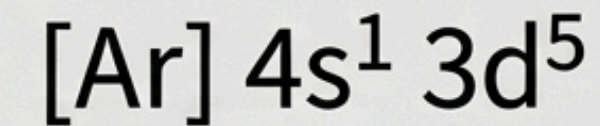
13

أي من التوزيعات الإلكترونية التالية يمثل التوزيع الصحيح لعنصر الكروم (Cr 24)؟

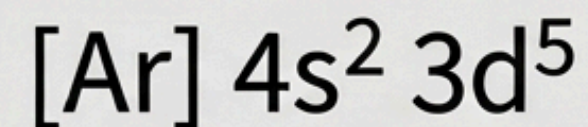
A



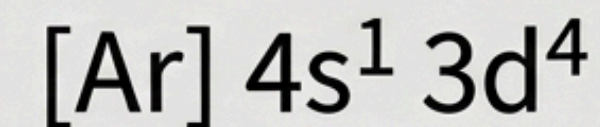
B



C



D



14

أي المركبات الأيونية التالية يمتلك أعلى طاقة شبكة بلورية؟

ب  $\text{LiBr}$ أ  $\text{LiI}$ د  $\text{LiF}$ ج  $\text{LiCl}$

15

تنشأ رابطة كيميائية عندما تساهم إحدى الذرتين بزوج من الإلكترونات وتستقبل الذرة الأخرى هذا الزوج في فلك فارغ، ما اسم هذه الرابطة؟

ب الرابطة الفلزية

أ الرابطة الأيونية

د الرابطة الهيدروجينية

ج الرابطة التناسقية

# اسئلة النقاشات

كتلة ذرة من عنصر ما تساوي  $1.8 \times 10^{-22}$  غرام. ما كتلته الذرية؟

**A** 29.9

**B** 18

**C** 108.36

**D** 154

يُعد مركب الجلوكوز  $C_6H_{12}O_6$  من السكريات الهامة. إذا كان لديك عينة من لجلوكوز كتلتها 180.16g ، فاحسب العدد الكلي لذرات الأكسجين الموجودة في هذه العينة؟

**A**  $6.02 \times 10^{23}$  ذرة أكسجين

**B**  $3.61 \times 10^{24}$  ذرة أكسجين

**C**  $1.82 \times 10^{23}$  ذرة أكسجين

**D**  $2.97 \times 10^{22}$  ذرة أكسجين

أي الخيارات التالية يحتوي على أكبر عدد من ذرات الأكسجين؟

Which of the following options contains the largest number of oxygen atoms?

**A** 10.0 mol  $O_3$

**B** 3.0 mol  $O_2$

**C** 16.0 mol  $O_2$

**D** 16.0 mol  $H_2O$

أي مما يلي يحتوي على أكبر عددٍ من ذرّات الأكسجين؟

A 1 g من  $O_2$  (غاز الأكسجين)

B 1 g من O (أكسجين ذري)

C جميعها تحتوي نفس العدد من الذرات

D 1 g من  $O_3$  (غاز الأوزون)

كم عدد مولات الأيونات الموجودة في 2mol من فلوريد الصوديوم NaF ؟

How many moles of ions are present in 2 mol of sodium fluoride NaF?

A 0.5 mol

B 1mol

C 2 mol

D 4 mol

# نهاية المحاضرة