

## ترميز الغازات النبيلة

أكمل الجمل الآتية.

• ترميز الغاز النبيل للنيتروجين (N) هو  $[He] 2s^2 2p^3$  :

• للنيتروجين

إلكترونات تكافؤ في مستويات الطاقة الفرعية

5  $\uparrow$ 2s و 1s  $\uparrow$ 2p و 2s  $\uparrow$ 3  $\uparrow$ 

ترميز الغاز النبيل لأحد العناصر هو:



حدّد هذا العنصر.

K•

ترميز الترتيب الإلكتروني  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ 

Li•

ترميز الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^1$ 

H•

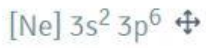
ترميز الترتيب الإلكتروني  $1s^1$ 

Na•

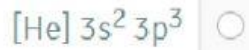
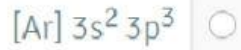
ترميز الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

اسحب الإجابة الصحيحة لتصل العنصر مع ترميز الغاز النبيل له.

الألمنيوم (Al) العدد الذري = 13	<input type="text"/>
الكلور (Cl) العدد الذري = 17	<input type="text"/>
الأرغون (Ar) العدد الذري = 18	<input type="text"/>



ترميز الترتيب الإلكتروني للفوسفور (P) هو  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ .  
حدّد ترميز الغاز النبيل له.



صِلْ بينَ ترميزِ التَّرتيبِ الإلكترونيِّ لهذه العناصرِ معَ ترميزِ الغازِ النبيلِ لكلِّ منها.

الكروم (العددُ الذَّريُّ = 24)

النُّحاس (العددُ الذَّريُّ = 29)

