العلوم	ورقة عمل	الصف: التاسع

ترميز الغازات النبيلة

أكملِ الجُملَ الآتيـةَ.

- ترميزُ الغازِ النَّبيلِ للنيتروجين(N) هُوَ $[He]\ 2s^2\ 2p^3$.
- للنيتروجين ____ إلكتروناتِ تكافُؤٍ في مُستوياتِ الطَّاقـةِ الفرعيَّـةِ ____ .

3 ✣ | 2s و 2p ✣ | 2s و 1s ✣ | 5 ✣

ترميزُ الغازِ النَّبيلِ لأحدِ العناصرِ هُوَ:

$[He]2s^1$

حدِّدْ هذا العُنصرَ.

Li •

ترميزالترتيب الإلكتروني $1s^2 2s^1$

K •

ترميزُ التَّرتيب الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

Na •

ترميزُ التَّرتيب الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

H •

ترميزُ التَّرتيب الإلكتروني $1s^1$

اسحبِ الإجابةَ الصَّحيحةَ لتصلَ العُنصرَ معَ ترميزِ الغازِ النَّبيلِ لهُ.

	الألمنيوم(Al) العددُ الذَّريُّ= 13
	الكلورُ (Cl) العددُ الذَّريُّ =17
	الأرغونُ(Ar) العددُ الذَّريُّ =18

[Ne] $3s^2\ 3p^5$ ✣ [Ar] $3s^2\ 3p^6$ ✣ [Ne] $3s^2\ 3p^1$ ✣ [Ne] $3s^2\ 3p^6$ ✣

ترميزُ التَّرتيبِ الإلكترونيِّ للفوسفورِ (P) هُوَ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$.
حدِّدْ ترميزَ الغازِ النَّبيلِ لهُ.

- ○ [Xe] $3s^2\ 3p^3$
- ○ [Ar] $3s^2\ 3p^3$
- ○ [Ne] $3s^2\ 3p^3$
- ○ [He] $3s^2\ 3p^3$

صِلْ بينَ ترميزِ التَّرتيبِ الإلكترونيِّ لهذهِ العناصرِ معَ ترميزِ الغازِ النَّبيلِ لكُلٍّ منها.

الكرومُ (العددُ الذَّريُّ =24)

النُّحاسُ (العددُ الذَّريُّ =29)

$[Ar]\ 4s^2 3d^4$ ✣ $[Ar] 4s^1 3d^{10}$ ✣ $[Ar] 4s^1 3d^5$ ✣ $[Ar] 4s^2 3d^9$ ✣