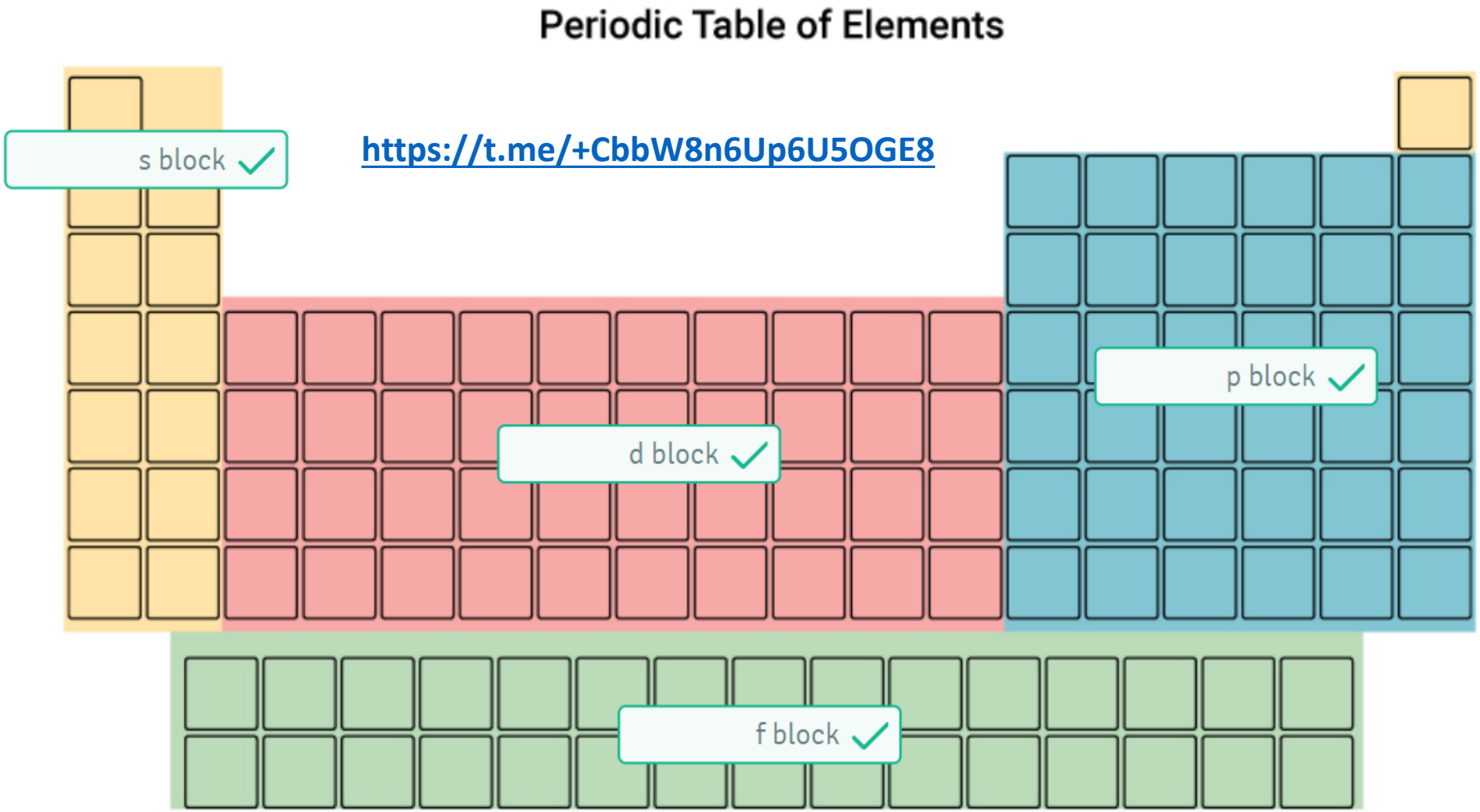
Drag and drop the terms to correctly label each block of the periodic table.

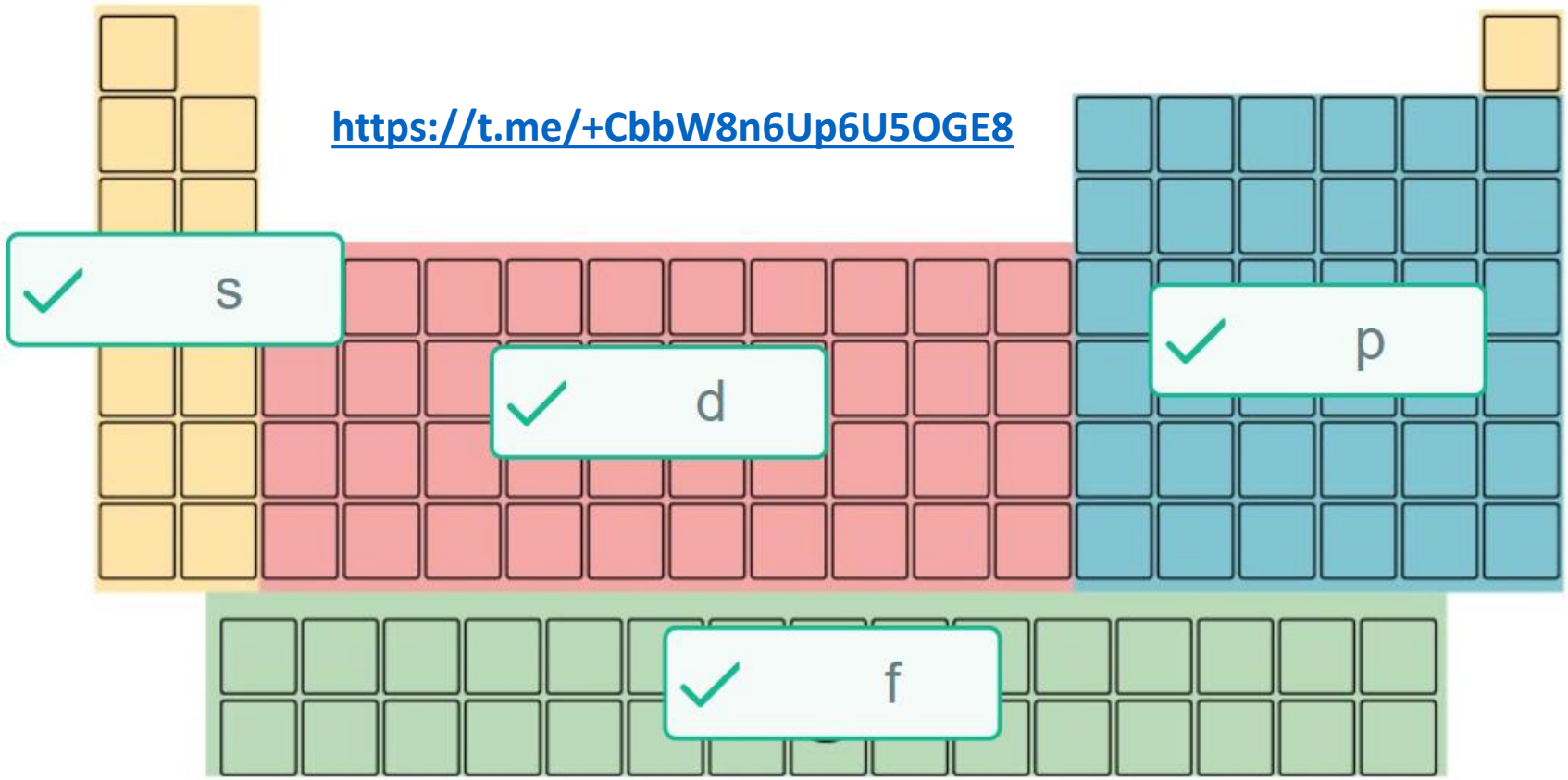


اسحبِ المُصطلحاتِ الصَّحيحَةَ إلى الفَراغاتِ المُناسِبَةِ لِتَسميَةِ الصُّورةِ بِشكلٍ صَحيحٍ.

حَدِّدِ اسمَ كُلِّ مُجمّعٍ في الجَدولِ الدَّوريِّ.

الجَدوَل الدّوريّ

https://t.me/+CbbW8n6Up6U5OGE8

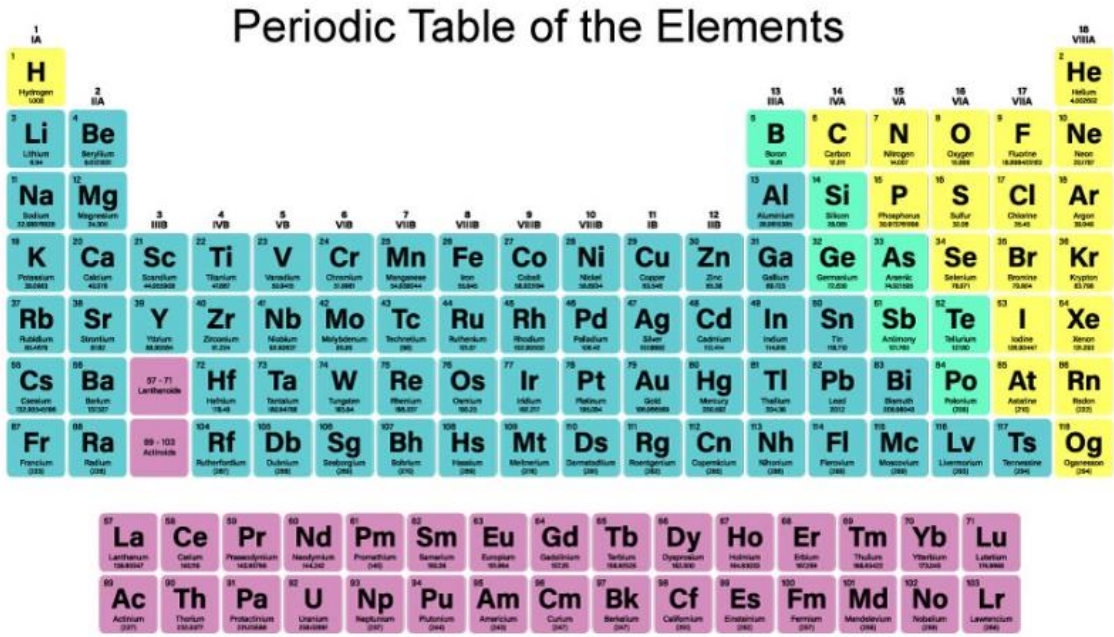


Select the best answer from the drop-down menu.

Consider an element with the electron configuration: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^4$

This element would most likely form a

2 − ✓ charged ion to achieve stability.



https://t.me/+CbbW8n6Up6U5OGE8

اختر الإجابةَ الصَّحيحةَ.

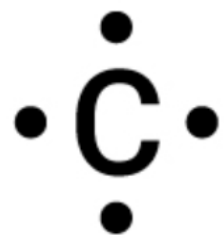
ما الصُّورةُ الَّتي تُمثِّلُ التَّرميزَ النُّقطيَّ للإلكترونِ لِعُنصرٍ في المَجموعَةِ 16 والدَّورةِ 3.





https://t.me/+CbbW8n6Up6U5OGE8





اختر الإجابةَ الصَّحيحةَ مِنَ القائِمَةِ المُنسدلَةِ لِتُكملَ الجُملَةَ.

التَّرتيبُ الإلكترونيُّ لِعُنصُرٍ غَيرِ مَعروفٍ هو

$$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$$

يُوجدُ هذا العُنصُرُ في المُجمّعِ [p] مِنَ الجَدولِ الدَّوريِّ.

https://t.me/+CbbW8n6Up6U5OGE8