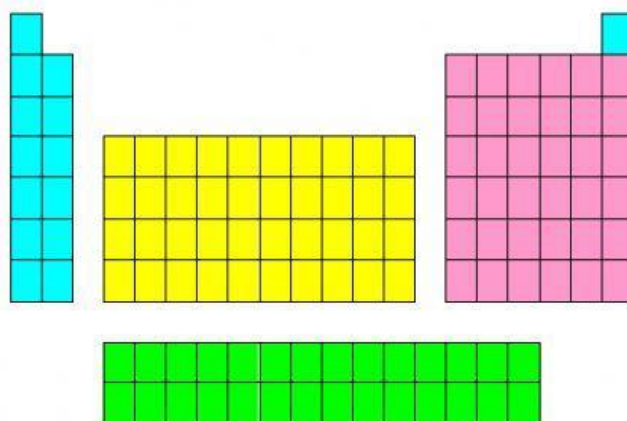


Conceptos: Configuración electrónica

1. Obseva y reponde:



- ¿De qué color es el subnivel s?
- ¿De qué color es el subnivel p?
- ¿De qué color es el subnivel d?
- ¿De qué color es el subnivel f?

2. Relaciona con flechas ¿Cuántos electrones caben en cada subnivel?

P	2
S	6
D	10
F	14

3. Pincha y arrastra sobre la tabla periódica los elementos que tiene de configuración electrónica:

$1s^2$	$5s^1$	$4s^2$	$5f^{10}$	$4f^2$	$5f^5$	$3d^5$	$4d^8$	$5d^2$	$2p^1$	$3p^5$	$5d^3$	$3p^6$
--------	--------	--------	-----------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------

Tabla Periódica de los Elementos Químicos

© 2019. Información proporcionada de la Universidad Autónoma de Querétaro. Todos los derechos reservados.

#IYPT2019
#AITP2019

quimicaysociedad.org/tabla-periodica
2019 Año Internacional de la **Tabla Periódica** de los Elementos Químicos

QUIMICA y SOCIEDAD
www.quimicaysociedad.org

4. Relaciona elementos con configuración electrónica mediante flechas:

- | | |
|-------------|------------------|
| • $1s^1$ | • H (Hidrógeno) |
| • $5s^2$ | • Dy (Disprosio) |
| • $3d^7$ | • Bi (Bismuto) |
| • $6p^3$ | • Co (Cobalto) |
| • $4f^{10}$ | • Sr (Estroncio) |