

19119

Realizar la configuración electrónica de los siguientes elementos.

1: Fe

2: Au

3: Ti

4: K

5: B

Solución

1
Hierro: Fe

$Z = 26$

$Z = 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^6$

2

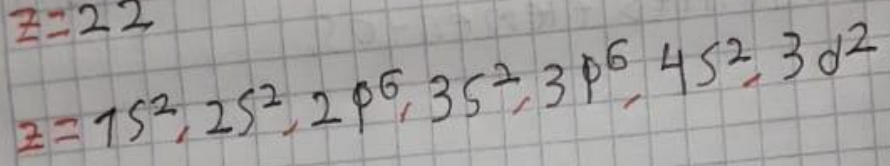
Oro: Au

$Z = 79$

$Z = 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^{10}, 5p^6, 6s^2, 4f^{14}, 5d^9$

3
titanio: Ti

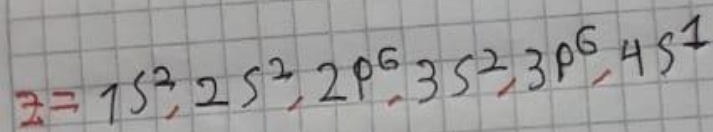
$$Z = 22$$



4

potasio: K

$$Z = 19$$



5

boro: B

$$Z = 5$$

