

Balentzia ioniko eta kobalenteak

Rafa Muñoa
Lizardi Institutua
Zarautz

| | |
|------------------------------|---------------------------|
| \cdot H | |
| ionikoa: ± 1 kobal: 1 | |
| \cdot Li | $\cdot\cdot$ Be |
| ionikoa: 1+ | ionikoa: 2+ |
| \cdot Na | $\cdot\cdot$ Mg |
| ionikoa: 1+ | ionikoa: 2+ |
| \cdot K | $\cdot\cdot$ Ca |
| ionikoa: 1+ | ionikoa: 2+ |

| | | | | |
|---------------------------|---------------------------|---------------------------|-----------------------------|-------------------------------|
| $\cdot\cdot$ B | $\cdot\cdot$ C | $\cdot\cdot$ N | $\cdot\cdot$ O | $\cdot\cdot$ F |
| kobal: 3 | kobal: 2,4 | ionikoa: 3- kobal: 3,5 | ionikoa: 2- kobal: 2 | ionikoa: 1- kobal: 1 |
| $\cdot\cdot$ Al | $\cdot\cdot$ Si | $\cdot\cdot$ P | $\cdot\cdot$ S | $\cdot\cdot$ Cl |
| ionikoa: 3+ | kobal: 4 | ionikoa: 3- kobal: 3,5 | ionikoa: 2- kobal: 2,4,6 | ionikoa: 1- kobal: 1,3,5,7 |
| | | | | $\cdot\cdot$ Br |
| | | | | ionikoa: 1- kobal: 1,3,5,7 |
| | | | | $\cdot\cdot$ I |
| | | | | ionikoa: 1- kobal: 1,3,5,7 |

Balentzia ionikoa

Zenbat elektroio galdu edo irabazi dezaketen, lotura ionikoa ematean.

- **Metalak**: azken mailako elektroio guztiak galtzen dute, positiboa geratuz
- **Ez-metalak**: elektroioak irabazten dute azken mailan 8 elektroiekin geratuz.

Balentzia kobalentea

Zenbat lotura kobalente eman dezaken, desparekatutako elektroioak konpartituz.

Zenbait kasutan, elektroioak **promozionatu** egingo dute (elektroien jauziak, maila bereko orbitetan, elektroioak desparekatzeko).

Promozionatzeko ematen diren jauzien adibideak



