

Uraanerts

- 1 aantal protonen : 92
aantal elektronen : $(92 - 4) = 88$
- 2 8 zuurstofionen hebben samen een lading van $8 \times 2^- = 16^-$.
Naast één U^{4+} -ion komen 2 U^{6+} -ionen voor, dat levert samen een lading van $16+$ op.
- 3 $UO_2(NO_3)_2$