

## Aufgabe Grundlagen Elektrotechnik 05

### TEST

Welche Aussage ist richtig?

Ein elektrisch neutrales Atom besitzt gleich viele Elektronen wie Protonen.

Die Anzahl der Neutronen eines Atomkerns ist die Ordnungszahl.

Die Anzahl der Protonen bestimmt die Art des Elementes.

Isotope sind Atomkerne mit gleicher Protonenzahl aber unterschiedlicher Neutronenzahl.

Protonen und Neutronen besitzen die gleiche Ladung.

Ein Wasserstoffkern besteht aus einem Proton.