Het element **A** heeft atoomnummer 11 en het element **B**, 17.
De elektronenconfiguratie van deze twee elementen is respectievelijk:

A. **A**: 1s2 2s2 3s3 3p4 **B**: 1s2 2s2 3s2 2p6 3p6

B. **A**: 1s2 2s2 2p6 3s1 **B**: 1s2 2s2 3s2 3p5

C. **A**: 1s2 2s2 3s3 3p4 **B**: 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5

D. **A**: 1s2 2s2 2p6 3s1 **B**: 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5

**Answer: D**