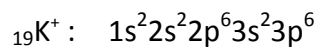
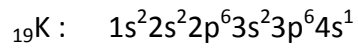


Oblast: Struktura atoma, radioaktivnost, hemijska veza

1. Elementarni bor se sastoji od izotopa ^{10}B i ^{11}B , čiji je količinski udeo 18,83% odnosno 81,17%. Izračunati relativnu atomsku masu bora.

$$Ar \text{ B} = \frac{18,83\% \cdot 10 + 81,17\% \cdot 11}{100\%} = 10,81$$

2. Napisati elektronske konfiguracije kalijuma i jona K^+ .



3. Kako se jačina veze menja u nizu : HF, HCl, HBr, HI?

Opada.