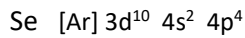
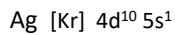


Lösung Aufgabe aus der Stunde:



Oxidationszahlen: -2 Aufnahme von 2 Elektronen, damit 4s und 4p voll
 +6 Abgabe von den 4s und den 4p Elektronen



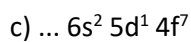
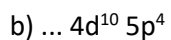
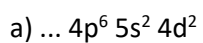
Oxidationszahlen: +1 Abgabe des 5s Elektrons

Übungsaufgaben:

1. Geben Sie von folgenden Elementen die vollständige Elektronenkonfiguration an: F, K, Te. Notieren Sie auch die Quantenzahlen.

2. Abweichend von den Aufbauregeln werden bei einigen Atomarten die Orbitale in einer anderen Reihenfolge besetzt. Diese Ausnahmen treten erstmals bei 24Cr und 29Cu auf. Suchen Sie eine Begründung für diese Ausnahmen und finden Sie weitere Elemente, bei denen die Orbitale entgegen den Besetzungsregeln halb bzw. voll besetzt sind. Geben Sie deren Elektronenkonfiguration an.

3. Zu welchen Elementen gehört die folgende Elektronenkonfiguration:



4.

<https://www.thesimpleclub.de/video/87778-uebungsaufgaben-zur-elektronenkonfiguration>