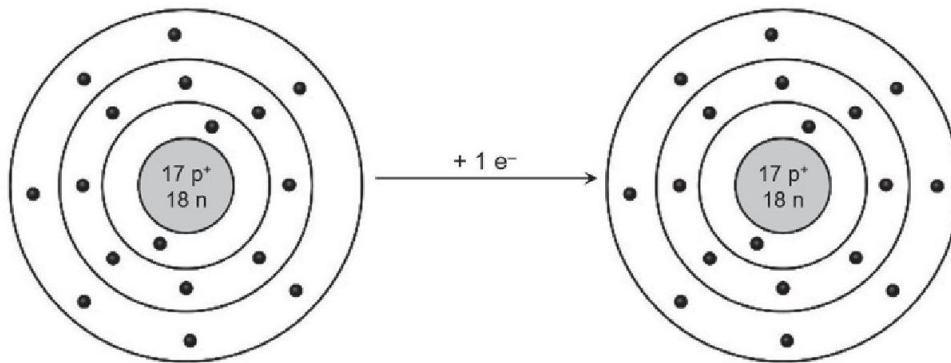


## Lösungen AB 1

Nr. 1- 3

Chlor steht in der siebten Hauptgruppe und hat demnach sieben Valenzelektronen (Außenelektronen). Ihm fehlt ein weiteres Elektron zum Oktett.



Das Chloratom erreicht den Edelgaszustand

Nr. 4

Atome sind nicht gerne alleine, deshalb gibt es Kräfte, die die Atome aneinanderbinden. Diese Kräfte sind chemische Bindungen, diese werden durch die Außenelektronen bedingt. Dies kann durch:

- Abgabe von Elektronen
- Teilen der Elektronen oder
- Gemeinsames Nutzen der Elektronen erfolgen.