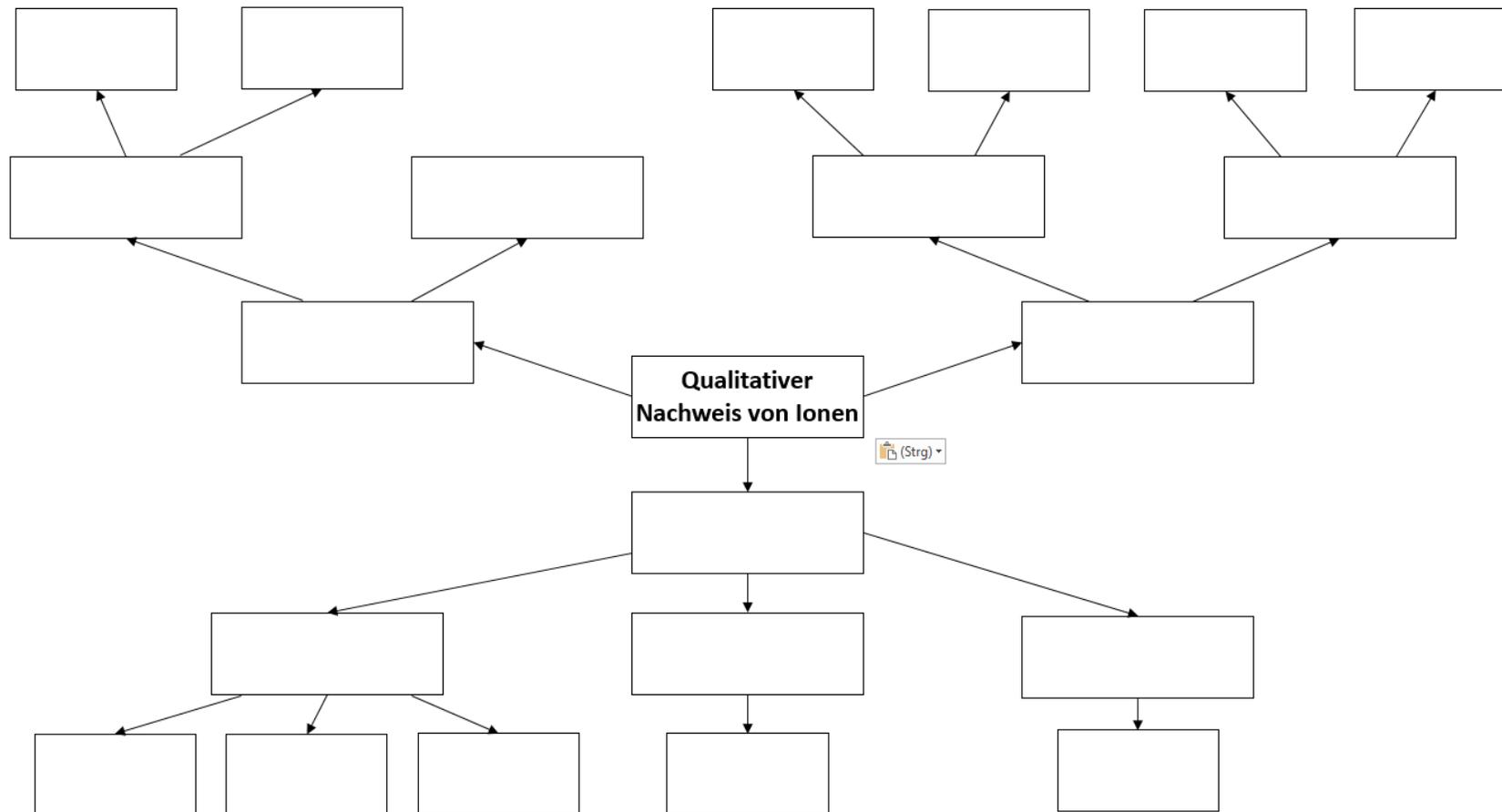


- Vervollständige die Mind Map, indem Du den leeren schwarzen Feldern die folgenden Begriffe zuordnest:
Blaufärbung von Unitest: OH⁻, Farbreaktionen, Fällungsreaktionen, Flammenfärbungen; CO₃²⁻-Nachweis mit Ba(OH)₂-Lösung, gelblicher Ns (AgI), Indikatoren, leicht gelblicher Ns (AgBr), Vorproben, weißer Ns (AgCl), weißer Ns (BaSO₄), weitere Farbreaktionen
- Ergänze in den blauen Feldern je zwei Beispiele.
- Begründe die Notwendigkeit des Ansäuerns bei Fällungsreaktionen. Warum ist verdünnte Salpetersäure dafür ideal geeignet?
- Beschreibe dein Vorgehen, um Carbonat- und Sulfat-Ionen eindeutig zu unterscheiden.

Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0.

Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen Bedingungen





- Vervollständige die Mind Map, indem Du den leeren schwarzen Feldern die folgenden Begriffe zuordnest:
Blaufärbung von Unitest: OH⁻, Farbreaktionen, Fällungsreaktionen, Flammenfärbungen; CO₃²⁻-Nachweis mit Ba(OH)₂-Lösung, gelber Ns, gelblicher Ns (AgI), Halogenidionen mit AgNO₃-Lösung, Indikatoren, leicht gelblicher Ns (AgBr), Phosphorsalzperle, PO₄³⁻ mit salpetersaurer Ammoniummolybdatlösung, Ringprobe zum NO₃⁻-Nachweis, Rotfärbung von Unitest: H⁺, SO₄²⁻ mit BaCl₂-Lösung, Vorproben, weißer Ns (AgCl), weißer Ns (BaCO₃), weißer Ns (BaSO₄), weitere Farbreaktionen
- Ergänze in den blauen Feldern je zwei Beispiele.
- Begründe die Notwendigkeit des Ansäuerns bei Fällungsreaktionen. Warum ist verdünnte Salpetersäure dafür ideal geeignet?
- Beschreibe dein Vorgehen, um Carbonat- und Sulfat-Ionen eindeutig zu unterscheiden.

Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0.

Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen Bedingungen



