|  |  |
| --- | --- |
| **Übungen: Wachhalten von wichtigen Begriffen** | **Ü1** |

**Atombau-PSE-Ionen-Bingo**

Beim Bingo zeichnen die Schülerinnen und Schüler ein Quadrat mit 9 (kurze Version) oder 16 (lange Version) Feldern und tragen die Zahlen 1-9 bzw. 1-16 willkürlich in die Felder ein.

1

6

4

5

2

8

3

9

7

16

6

4

5

15

8

13

9

11

3

12

7

2

10

1

14

**Ablauf:**

Die Lehrkraft projiziert auf einer Folie 9 bzw. 16 durchnummerierte Begriffe.

Sie liest zufällig die Erklärungen/Erläuterungen zu den jeweiligen Begriffen vor.

Die Schülerinnen und Schüler ordnen die Erklärungen/Erläuterungen einem Begriff zu und umkreisen die entsprechende Nummer auf ihrem Bingofeld.

Wer zuerst drei bzw. vier Felder in einer Reihe oder Diagonalen besitzt ruft „Bingo“

**Ziel:**

Einüben oder Wiederholen von wichtigen Begriffen dieser Einheit. Kann auch in einer der folgenden Einheiten am Anfang oder Ende einer Stunde zum „Wachhalten“ durchgeführt werden.

**Atombau-PSE-Ionen-Bingo**

1. Kern
2. Kation
3. Hülle
4. Neutronen
5. Neon-Hülle
6. Edelgaskonfiguration
7. Anion
8. Protonen
9. Argon-Hülle
10. Fluorid-Ionen
11. Ionen
12. Kristallgitter
13. Natriumchlorid
14. Calcium-Ionen
15. Elektronen
16. Lewis-Schreibweise

**Atombau-PSE-Ionen-Bingo**

1. Kern
Dieser Atombestandteil ist positiv geladen.
2. Kation
Gibt ein Atom Elektronen ab entsteht dieses Teilchen.
3. Hülle
Hier befinden sich die Elektronen eines Atoms.
4. Neutronen
ungeladene Elementarteilchen im Atomkern.
5. Neon-Hülle
Magnesium-Ionen besitzen diese Elektronenkonfiguration.
6. Edelgaskonfiguration
Bei der Bildung von Ionen streben Atome diesen Zustand an.
7. Anion
Durch Elektronenaufnahme entstehen dieses Teilchen.
8. Protonen
Die Anzahl dieser Teilchen gibt die Ordnungszahl oder Kernladungszahl wieder
9. Argon
Chlorid-Ionen besitzen die Elektronenhülle dieses Edelgases
10. Fluorid-Ionen
Diese Ionen besitzen eine Neon-Hülle
11. Ionen
Da sie im elektrischen Feld wandern tragen sie diesen Namen
12. Kristallgitter
Durch die regelmäßige Anordnung der Ionen ergibt sich diese Struktur.
13. Natriumchlorid
Kochsalz nenn man chemisch …
14. Calcium-Ionen
Eine Argon-Hülle nennen diese Ionen ihr Eigen.
15. Elektronen
Bilden sich Ionen werden diese Teilchen aufgenommen oder abgegeben
16. Lewis-Schreibweise
Vereinfacht könnte man „Punkt, Punkt, Punkt, Strich“ sagen.