|  |  |
| --- | --- |
| **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.