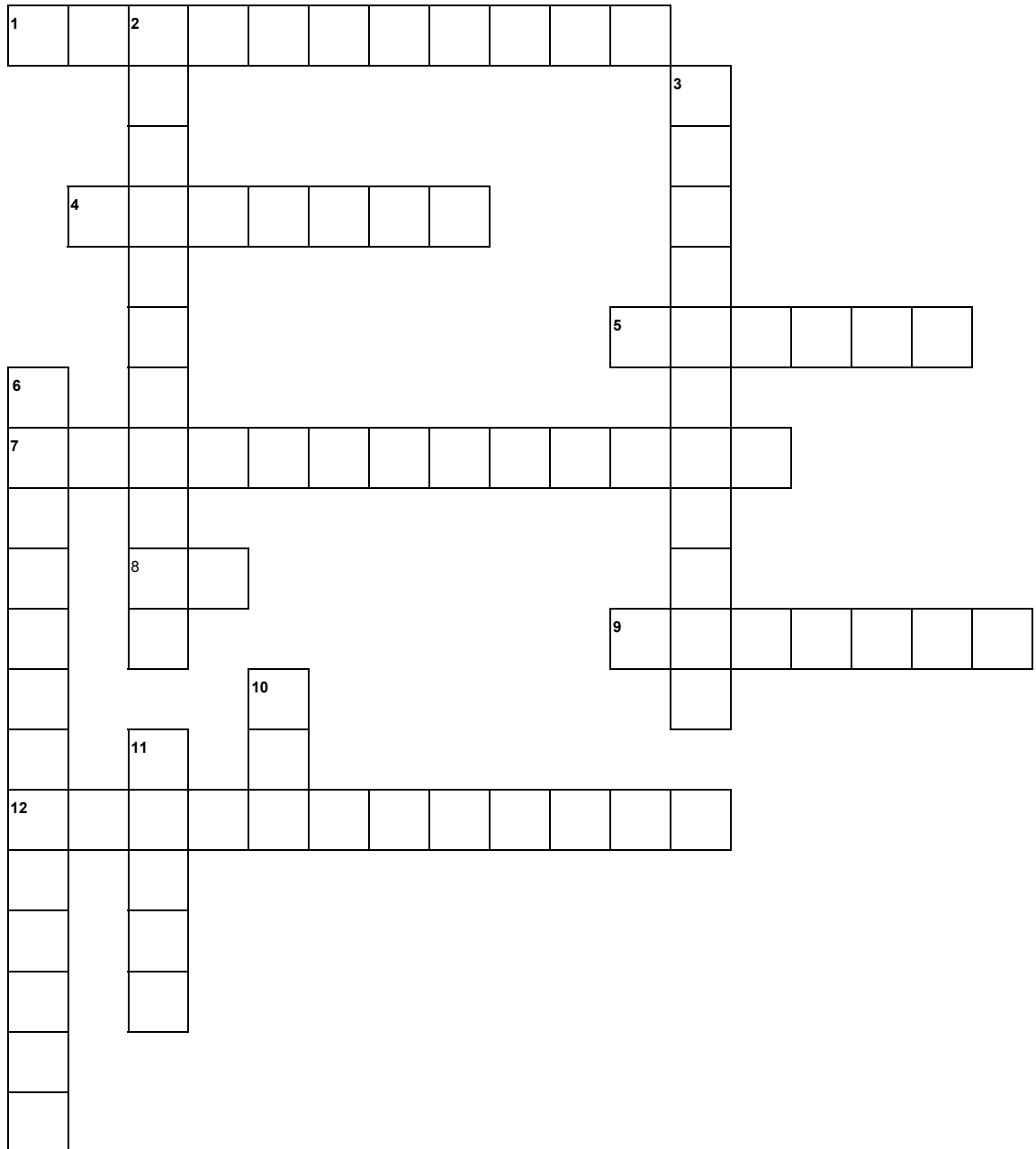


Chemische Bindungen im Überblick

Bindungen zwischen Elementen lassen sich in drei verschiedene Bindungsarten einteilen: Metallbindung, Ionenbindung und Atombindung (polar und unpolar). Zeichne zu jeder Bindungsart eine Skizze. Beschreibe mithilfe der Stichworte, wie die einzelnen Bindungsarten zustande kommen und nenne jeweils ein bis zwei Beispiele.

Metallbindung <i>Atomrümpfe, Außenelektronen Elektronengas, Metall, positiv</i>	
Ionenbindung <i>Anion, Kation, Metall, Nichtmetall</i>	
unpolare Atombindung <i>Nichtmetall, Molekül, Elektronegativitätsdifferenz, Bindungselektronenpaar</i>	
polare Atombindung <i>Nichtmetall, Molekül, Teilladung, Bindungselektronenpaar, Elektronegativitätsdifferenz</i>	

Rätsel zum Thema „Chemische Bindungen“



A1 Bringe die Buchstaben in die richtige Reihenfolge und trage die Begriffe in die Kästchen ein.

Hinweis: Umlaute wie ä, ü oder ö bleiben erhalten und werden nicht nach ue, ae oder oe aufgelöst!

waagrecht:

- 1 Bindung zwischen Nichtmetallen
- 4 Ladung eines Atoms
- 5 Positiv geladenes Ion
- 7 Frei bewegliche Elektronen in einem Metall
- 8 Abkürzung für die Fähigkeit eines Atoms, in einer chemischen Bindung Elektronenpaare an sich zu ziehen
- 9 Verbindung aus Nichtmetallen
- 12 Bindung zwischen einem Metall und einem Nichtmetall

senkrecht:

- 2 Besagt, dass alle Atome eine vollbesetzte äußere Schale anstreben
- 3 Wassermoleküle lösen Ionen eines Salzes aus ihren Gitterplätzen
- 6 Bindung zwischen Metallen
- 10 Geladenes Teilchen
- 11 Negativ geladenes Ion