

Van-der-Waals-Bindung:

Für welche Moleküle ist die Van-der-Waals-Bindung von Bedeutung?

...

Durch welche Art von Dipolen kommt sie zu Stande? ...

Die Van-der-Waals-Bindung hängt wie von der Entfernung der Teilchen ab?

Aus diesem Grund ist sie:

Am stärksten für Moleküle.

Schwächer für Moleküle.

Am schwächsten für Moleküle.

In welchen Stoffen ist die Van-der-Waals-Bindung wirksam? Streiche das Falsche: Kupfersulfat, Zucker, Benzin, Natriumchlorid, Tetrachlormethan, Sauerstoff, Argon, Wasser, Kerzenwachs.

Wasserstoffbrückenbindung:

Was sind die zwei Voraussetzungen, damit ein Molekül zu einer Wasserstoffbrücke fähig sein kann?

.....

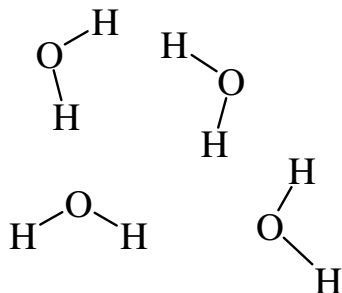
Was sucht das Wasserstoffatom bei einem anderen Molekül?

.....

In welchen Stoffen ist die Wasserstoffbrücken-Bindung möglich? Streiche das Falsche:

Methan, Wasser, Ammoniak, Natriumchlorid, Alkohol, Tetrachlormethan, Chlorwasserstoffsäure, Benzin, DNA, Iodwasserstoffsäure, Schwefeldioxid, Seide, Nylon, Polyethen (Plastiksackerl).

Zeichne 4 Stück Wasserstoffbrücken (als gestrichelte Linien ----- ein:



Zusammenfassung::

Es gibt drei Arten von Bindungen:

- (1) Metallbindung
- (2)
- (3)

Es gibt drei Arten von Kräften *zwischen* Molekülen:

- (1)
- (2) Wasserstoffbrückenbindung
- (3)

Gitter:

Zähle die vier Arten von Gittern mit je einem, Beispiel auf: ...

...

...

...

Was versteht man unter Koordinationszahl (KZ)? ...

Welche Gitter erreichen die höchsten Werte für KZ? ...

Bindung:

Welche Art von Bindung erwartest Du:

- C-C ...
- C-H ...
- O-H ...
- N-Br ...
- S-H ...
- H-F ...
- Li-Cl ...
- Rb-F ...

Grundlagen der Elektrochemie:

Begriffe definieren:

Versuche (zunächst aus Deinem eigenen Wissen) die Begriffe (unten) zu definieren:

- Reduktion
- Reduktionsmittel
- Kation
- Katode
- Oxidation
- Oxidationsmittel
- Anion
- Anode