

- ① Erkläre, welches Bestreben die Atome haben. Welchen Zustand wollen sie erreichen?

/ 2

- ② **Zeichne** folgende Atome und Moleküle in der Lewis-Schreibweise auf.
Falls der Platz nicht reicht, schreibe auf der Rückseite.

/ 6

- | | |
|---|--------------------------------|
| a) Wasser (H_2O) | d) Methan (CH_4) |
| b) Wasserstoff-Molekül (H_2) | e) Sauerstoff (O_2) |
| c) Chlorwasserstoff (HCl) | f) Fluor-Atom (F) |

- ③ Beantworte die Fragen in ganzen Sätzen.

/ 6

- Wie viele Elektronen benötigt Chlor, um eine volle Außenschale zu erhalten?
- Wieso heißt die Verbindung Elektronenpaarbindung?
- Erkläre, was ein Molekül ist.
- Nenne zwei weitere Moleküle, die nicht bei Aufgabe 2 genannt wurden.

- ④ **Zeichne** das Schalenmodell von Chlor und Lithium und beschrifte die Schalen.

/ 13½

Punkte:

/ 27½

Note

Unterschrift