

① **Zeichne** folgende Atome und Moleküle in der Lewis-Schreibweise auf. / 9½
Falls der Platz nicht reicht, schreibe auf der Rückseite.

- | | |
|--|---------------------------------|
| a) Wasser (H ₂ O) | d) Methan (CH ₄) |
| b) Wasserstoff-Molekül (H ₂) | e) Chlorwasserstoff (HCl) |
| c) Fluor-Atom (F) | f) Sauerstoff (O ₂) |

② 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 1 genannt wurden.

③ **Zeichne** das Schalenmodell von Chlor und Lithium und beschrifte die Schalen. / 13½

④ Erkläre, welches Bestreben die Atome haben. Welchen Zustand wollen sie erreichen? / 2

Punkte:

/ 31

Note

Unterschrift