

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

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

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