Name: Test: Die Elektronenpaarbindung Variante A 23.04.2021

① Erkläre, welches Bestreben die Atome haben. Welchen Zustand wollen sie erreichen? / 2

② **Zeichne** folgende Atome und Moleküle in der Lewis-Schreibweise auf. / 6
Falls der Platz nicht reicht, schreibe auf der Rückseite.

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

③ Beantworte die Fragen in ganzen Sätzen. / 6

a) Wie viele Elektronen benötigt Chlor, um eine volle Außenschale zu erhalten?
b) Wieso heißt die Verbindung Elektronenpaarbindung?
c) Erkläre, was ein Molekül ist.
d) 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

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/test-die-elektronenpaarbindung-variante-a