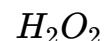


- ① Gib für die Reaktion der folgenden Elemente eine ausgeglichene Reaktionsgleichung an. Gib außerdem die Ladungen der entstehenden Ionen an.

/ 10

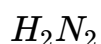
- a) Natrium (Na) und Chlor (Cl_2)
b) Aluminium (Al) und Sauerstoff (O_2)

- ② Zeichne zu den Summenformeln zuerst die Lewis-Formel der beteiligten Atome, dann die Lewis-Formel für das entstehende Molekül.



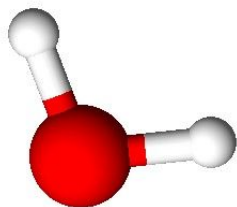
- ③ Ordne den Summenformeln das jeweilige Molekülmodell (unten, A, B, C) zu.

/ 3

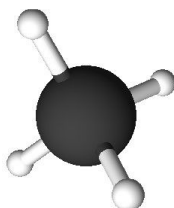


- ④ Stelle für (A) und (B) fest, ob es sich um ein Dipolmolekül handelt. Zeichne als Begründung die Ladungsschwerpunkte ein.

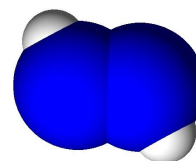
/ 4



(A)



(B)



(C)

Punkte:

/ 29

Note