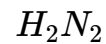
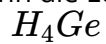


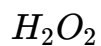
- ① Gib für die Reaktion der folgenden Elemente eine ausgeglichene Reaktionsgleichung an. Gib außerdem die Ladungen der entstehenden Ionen an. / 10

- a) Lithium (Li) und Brom ( $\text{Br}_2$ )  
 b) Gallium (Ga) und Sauerstoff ( $\text{O}_2$ )

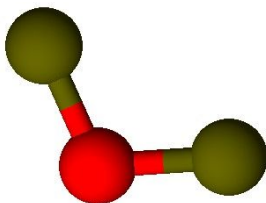
- ② Zeichne zu den Summenformeln zuerst die Lewis-Formel der beteiligten Atome, dann die Lewis-Formel für das entstehende Molekül. / 12



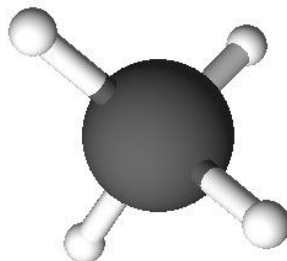
- ③ Ordne den Summenformeln das jeweilige Molekülmodell (unten, A, B, C) zu. / 3



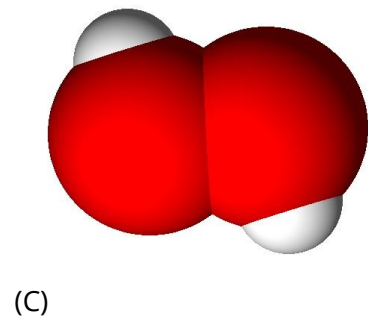
- ④ Stelle für (A) und (B) fest, ob es sich um ein Dipolmolekül handelt. Zeichne als Begründung die Ladungsschwerpunkte ein. / 4



(A)



(B)



(C)

Punkte: / 29

Note