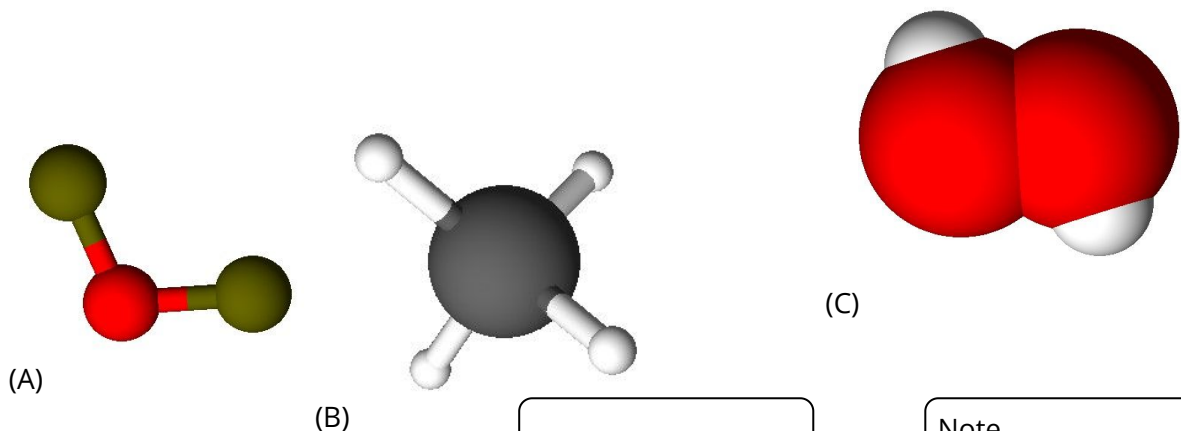


- ① Gib für die Reaktion der folgenden Elemente eine ausgeglichene Reaktionsgleichung an. Gib außerdem die Ladungen der entstehenden Ionen an. / 10
- a) Lithium (Li) und Brom ( $\text{Br}_2$ )  
 b) Gallium (Ga) und Sauerstoff ( $\text{O}_2$ )

- ② Zeichne zu den Summenformeln zuerst die Lewis-Formel der beteiligten Atome, dann die Lewis-Formel für das entstehende Molekül. / 12
- $H_4Ge$                        $H_2O$                        $H_2N_2$

- ③ Ordne den Summenformeln das jeweilige Molekülmodell (unten, A, B, C) zu. / 3
- $H_2O_2$                        $H_4Si$                        $F_2O$

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



Punkte: / 29

Note