

問1 水素と酸素が化合して水になる化学反応式を書け。

化学反応式の作り方

- ① 言葉の式 ⇨ ② 化学式 ⇨ ③ モデル式 ⇨ ④ モデルの数合わせ

作業①

=でなく→で表す

言葉の式	水素 (水素分子)	+	酸素 (酸素分子)	→	水 (水分子)	水素原子 ○ 酸素原子 ●
化学式	H <sub>2</sub>	+	O <sub>2</sub>	→	H <sub>2</sub> O	●が1つ少ないので○○を1つ増やす
モデル式	○○		●●	→	○○●	



○が2個  
●が2個

左辺

右辺

○が2個  
●が1個

式の左辺と右辺の各原子のモデルの個数が等しくなるように数を合わせる!

作業②

化学式	H <sub>2</sub>	+	O <sub>2</sub>	→	2H <sub>2</sub> O
モデル式	○○		●●	→	○○● ○○●



作業③

○が2つ少ないので○○を1つ増やす

○が2個  
●が2個

○が4個  
●が2個

化学式	2H <sub>2</sub>	+	O <sub>2</sub>	→	2H <sub>2</sub> O
モデル式	○○ ○○		●●	→	○○● ○○●

○が4個  
●が2個

数が合って式が完成

○が4個  
●が2個

