

確認テスト

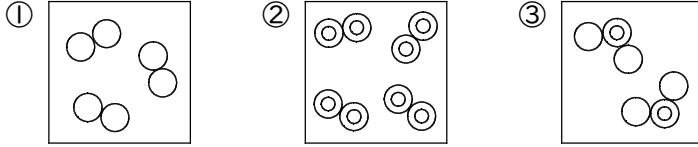
50

名前

得点

① 次の問いに答えなさい。

(1) 水素原子を○、酸素原子を◎で表すとき、次の①～③を、それぞれ化学式と係数で表しなさい。



(2) 窒素原子は「N」、窒素分子は「N₂」で表される。

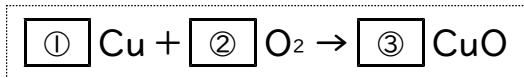
- ① 窒素原子10個から、窒素分子は何個できますか。
② 窒素分子を3個つくるには、窒素原子が何個必要ですか。

(3) 二酸化炭素の分子は「CO₂」で表される。二酸化炭素の分子を4個つくるには、炭素原子と酸素原子はそれぞれ何個必要ですか。

(1)	①	②	③							
(2)	①	個	②	個	(3)	炭素原子	個	と	酸素原子	個

② 次の□の中に適当な数字を入れて、それぞれの化学反応式を完成させなさい。数字を入れる必要のないときは、×と答えなさい。

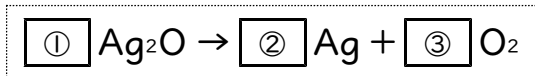
(1) 銅を空気中で燃焼させる。



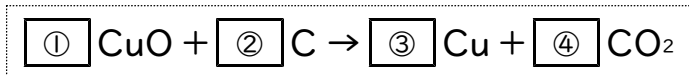
(2) 水を電気分解する。



(3) 酸化銀を空気中で加熱する。



(4) 酸化銅と炭素の混合物を加熱する。



(1)	①	②	③	⑩
(2)	①	②	③	⑩
(3)	①	②	③	⑩
(4)	①	②		
	③	④		⑩

確認テスト

50

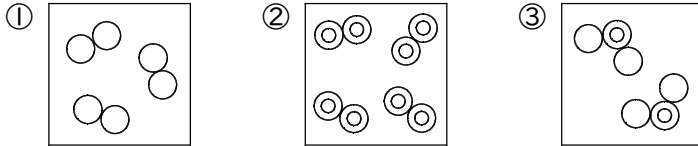
名前

解答

得点

① 次の問いに答えなさい。

(1) 水素原子を○、酸素原子を◎で表すとき、次の①～③を、それぞれ化学式と係数で表しなさい。



(2) 窒素原子は「N」、窒素分子は「N₂」で表される。

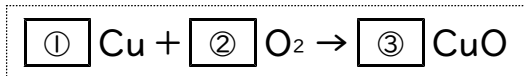
- ① 窒素原子10個から、窒素分子は何個できますか。
② 窒素分子を3個つくるには、窒素原子が何個必要ですか。

(3) 二酸化炭素の分子は「CO₂」で表される。二酸化炭素の分子を4個つくるには、炭素原子と酸素原子はそれぞれ何個必要ですか。

(1)	① 3H₂	② 4O₂	③ 2H₂O
(2)	① 5 個	② 6 個	(3) 炭素原子 4 個 と 酸素原子 8 個

② 次の の中に適当な数字を入れて、それぞれの化学反応式を完成させなさい。数字を入れる必要のないときは、×と答えなさい。

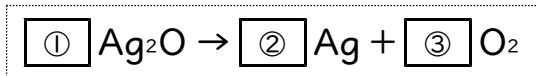
(1) 銅を空気中で燃焼させる。



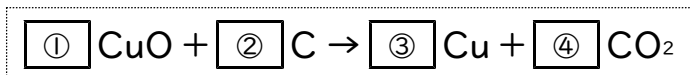
(2) 水を電気分解する。



(3) 酸化銀を空気中で加熱する。



(4) 酸化銅と炭素の混合物を加熱する。



(1)	① 2	② ×	③ 2
(2)	① 2	② 2	③ ×
(3)	① 2	② 4	③ ×
(4)	① 2	② ×	
	③ 2	④ ×	