

理科ガッテン!!プリント 17

今日のガッテン度



物質をつくっているもの

組

番

名前

基礎の確認

次の(1)～(4)の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 下の表は、原子の種類と原子の記号をまとめた表である。表の中のア～ソの原子の種類または原子の記号は何か。下の表の中に書きなさい。

原子の種類	原子の記号	原子の種類	原子の記号	原子の種類	原子の記号
水素	ア	塩素	カ	カルシウム	サ
炭素	イ	キ	Na	シ	Fe
窒素	ウ	ク	Mg	銅	ス
エ	O	アルミニウム	ケ	亜鉛	セ
硫黄	オ	カリウム	コ	銀	ソ

(2) 原子の性質について、正しく述べたものはどれか。次のア～エからすべて選び、その記号を書きなさい。

- ア 化学変化により、別の種類に変わる。
 イ 化学変化によって、新しくできたり、なくなったりする。
 ウ 原子の種類によって、質量や大きさがそれぞれ決まっている。
 エ 化学変化で、それ以上分けることができない。

(3) 下の表は、分子のモデルと化学式をまとめた表である。ア～コの分子のモデルと化学式を表の中に書きなさい。ただし、水素原子を ⊗ , 酸素原子を ⊙ , 窒素原子を ○ , 炭素原子を ● とし、分子のモデルを書きなさい。

分子の名前	水素分子	酸素分子	水分子	アンモニア分子	二酸化炭素分子
分子のモデル	ア	ウ	オ	キ	ケ
化学式	イ	エ	カ	ク	コ

(4) 次の①～③の物質の化学式を書きなさい。

- ① 塩化ナトリウム
 ② 酸化銀
 ③ 酸化マグネシウム

①		②		③	
---	--	---	--	---	--

理科ガッテン!!プリント 17

今日のガッテン度



物質をつくっているもの

組

番

名前

基礎の確認

次の(1)～(4)の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 下の表は、原子の種類と原子の記号をまとめた表である。表の中のア～ソの原子の種類または原子の記号は何か。下の表の中に書きなさい。

原子の種類	原子の記号	原子の種類	原子の記号	原子の種類	原子の記号
水素	ア H	塩素	カ Cl	カルシウム	サ Ca
炭素	イ C	キ ナトリウム	Na	シ 鉄	Fe
窒素	ウ N	ク マグネシウム	Mg	銅	ス Cu
エ 酸素	O	アルミニウム	ケ Al	亜鉛	セ Zn
硫黄	オ S	カリウム	コ K	銀	ソ Ag

(2) 原子の性質について、正しく述べたものはどれか。次のア～エからすべて選び、その記号を書きなさい。

- ア 化学変化により、別の種類に変わる。
 イ 化学変化によって、新しくできたり、なくなったりする。
 ウ 原子の種類によって、質量や大きさがそれぞれ決まっている。
 エ 化学変化で、それ以上分けることができない。

ウ エ

(3) 下の表は、分子のモデルと化学式をまとめた表である。ア～コの分子のモデルと化学式を表の中に書きなさい。ただし、水素原子を ⊗ , 酸素原子を ⊙ , 窒素原子を ○ , 炭素原子を ● とし、分子のモデルを書きなさい。

分子の名前	水素分子	酸素分子	水分子	アンモニア分子	二酸化炭素分子
分子のモデル	ア 	ウ 	オ 	キ 	ケ
化学式	イ H ₂	エ O ₂	カ H ₂ O	ク NH ₃	コ CO ₂

(4) 次の①～③の物質の化学式を書きなさい。

- ① 塩化ナトリウム
 ② 酸化銀
 ③ 酸化マグネシウム

①	NaCl	②	Ag ₂ O	③	MgO
---	------	---	-------------------	---	-----