

休業中の追加課題 (2年用)

1 金属の性質についてまとめよう! (教科書 P.11)

--

2 次の語句について、教科書を参考にして、その意味をまとめよう!教科書以外の資料やインターネット等を調べて、語句を使った活用例文を書き加えたり、関係している図やグラフ等を書いたりしてもいいです。

語句	意味や活用例	教科書ページ
化学変化 (化学反応)		12
分解		12
熱分解		12
電気分解		20
原子		21
周期表 (しゅうきひょう)		25

分子		27
化学式		28
単体 (たんたい)		30
化合物 (かごうぶつ)		30
化合 (かごう)		34

3 次の原子を表す原子記号を書いて、覚えよう！(教科書 P.24)

原子名	原子記号	原子名	原子記号	原子名	原子記号
水素		塩素		カルシウム	
炭素		アルゴン		鉄	
窒素		ナトリウム		銅	
酸素		マグネシウム		亜鉛	
ネオン		アルミニウム		銀	
硫黄		カリウム		金	

※網掛け部分の原子は、() 原子である。

3 次の物質を表す化学式を書いて、覚えよう！（教科書 P.26～37）

物質名	化学式	物質名	化学式
水素		銀	
酸素		金	
窒素		カルシウム	
塩素		ナトリウム	
炭素		アルミニウム	
鉄		カリウム	
水		塩化ナトリウム	
二酸化炭素		酸化銀	
アンモニア		硫化銅	

※網掛け部分の物質は () である。