



【2】原子の性質 教科書P27

- ① 原子は、それ以上 分けられない
- ② 原子は、なくなったり、新しくできたり、他の種類の原子に変わったり しない
- ③ 原子は、その種類ごとに決まった 質量 がある。

【3】原子の大きさについて

1. 原子1個の大きさは ( たいへん小さい ) 。

2. 原子はどの程度の大きさなのか考えてみる。

ex: 水素原子を1億倍に拡大すると、( 1cmの 球 ) になる。

3. 原子1個の質量は ( たいへん 小さい ) 。

ex: 水素原子1個の質量は、

0.000,000,000,000,000,000,000,001,7 g

(およそ 600,000,000,000,000,000,000,000,000個集めると、1gになる。)

<自己評価>

よくできた      できた      まあまあできた      できなかった

- |                          |   |   |   |   |
|--------------------------|---|---|---|---|
| 1. 原子について理解できた。          | 4 | 3 | 2 | 1 |
| 2. 次回の小テストに向けて、頑張ろうと思った。 | 4 | 3 | 2 | 1 |

【感想・今日わかったこと】

2年 ( ) 組 ( ) 番 氏名 \_\_\_\_\_

\* 元素記号 小テスト ①～⑱に当てはまる元素記号や名称を答えなさい。

名前	記号	名前	記号
水素	①	⑩	N
②	Au	炭素	⑪
酸素	③	⑫	Ne
硫黄	④	アルミニウム	⑬
マグネシウム	⑤	鉄	⑭
⑥	Na	⑮	K
アルゴン	⑦	亜鉛	⑯
塩素	⑧	⑰	Ca
⑨	Cu	銀	⑱

採点責任者名( )

/18点

2年( )組( )番 氏名

# No. 4 第2学年 理科 学習プリント【単元1】

\_\_\_月 \_\_\_日 ( \_\_\_ )

1章 物質の成り立ち <3 物質をつくっているもの> A. 原子  
めあて

【1】原子とは？ 教科書P26～

・ ( ) : \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

\* ( ) : \_\_\_\_\_

族 1	1 1 水素	2											13	14	15	16	17	18 2 He 4 ヘリウム
1	3 7 リチウム	4 9 ベリリウム	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; display: inline-block;">                     原子番号 — 1 — 原子の記号                      原子量 — 1 —                      [原子のおよその相対的な質量]                      水素 — 原子の名前                 </div>										5 11 ホウ素	6 12 炭素	7 14 窒素	8 16 酸素	9 19 フッ素	10 20 ネオン
2	11 23 ナトリウム	12 24 マグネシウム	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 27 アルミニウム	14 28 ケイ素	15 31 リン	16 32 硫黄	17 35 塩素	18 40 アルゴン
3	19 39 カリウム	20 40 カルシウム	21 45 スカンジウム	22 48 チタン	23 51 バナジウム	24 52 クロム	25 55 マンガン	26 56 鉄	27 59 コバルト	28 59 ニッケル	29 64 銅	30 65 亜鉛	31 70 ガリウム	32 73 ゲルマニウム	33 75 ヒ素	34 79 セレン	35 80 臭素	36 84 クリプトン
4	37 85 ルビジウム	38 88 ストロンチウム	39 89 イットリウム	40 91 ジルコニウム	41 93 ニオブ	42 96 モリブデン	43 99 テクネチウム	44 101 ルテチウム	45 103 ロジウム	46 106 パラジウム	47 108 銀	48 112 カドミウム	49 115 インジウム	50 119 スズ	51 122 アンチモン	52 128 テルル	53 127 ヨウ素	54 131 キセノン
5	55 133 セシウム	56 137 バリウム	ランタノイド 57~71	72 178 ハフニウム	73 181 タンタル	74 184 タングステン	75 186 レニウム	76 190 オスミウム	77 192 イリジウム	78 195 白金	79 197 金	80 201 水銀	81 204 タリウム	82 207 鉛	83 209 ビスマス	84 210 ポロニウム	85 210 アスタチン	86 222 ラドン
6	87 223 フランシウム	88 226 ラジウム	アクチノイド 89~103	104 267 ラザホーリウム	105 268 ドブニウム	106 271 シーボーギウム	107 272 ボーリウム	108 277 ハッシウム	109 276 マイタネリウム	110 281 ダームスタチウム	111 280 レントゲニウム	112 285 コペルニシウム						
7																		

ランタノイド	57 139 ランタン	58 140 セリウム	59 141 プラセオジム	60 144 ネオジム	61 145 プロメチウム	62 150 サマリウム	63 152 ユウロピウム	64 157 ガドリニウム	65 159 テルビウム	66 163 ジスプロシウム	67 165 ホルミウム	68 167 エルビウム	69 169 ツリウム	70 173 イテリウム	71 175 ルテチウム
--------	-------------------	-------------------	---------------------	-------------------	---------------------	--------------------	---------------------	---------------------	--------------------	----------------------	--------------------	--------------------	-------------------	--------------------	--------------------

アクチノイド	89 227 アクチニウム	90 232 トリアム	91 231 トランサクトニウム	92 238 ウラン	93 237 ネプツニウム	94 239 プルトニウム	95 243 アメリシウム	96 247 キュリウム	97 247 バークリウム	98 252 カリホルニウム	99 252 フェルミウム	100 257 メンデレビウム	101 258 ノーベリウム	102 259 ローレンシウム	103 262
--------	---------------------	-------------------	------------------------	------------------	---------------------	---------------------	---------------------	--------------------	---------------------	----------------------	---------------------	-----------------------	----------------------	-----------------------	------------

[練習問題] 周期表の空白に当てはまる元素記号を書き入れてみよう！ 教科書P10、11

【2】原子の性質 教科書P27

- ① 原子は、  
② 原子は、  
③ 原子は、

【3】原子の大きさについて

1. 原子1個の大きさは（ ）。
2. 原子はどの程度の大きさなのか考えてみる。  
ex: 水素原子を1億倍に拡大すると、（ ）になる。
3. 原子1個の質量は（ ）。  
ex: 水素原子1個の質量は、

9

(およそ 600, 000, 000, 000, 000, 000, 000, 000個集めると、1gになる。)

<自己評価>

	よくできた	できた	まあまあできた	できなかった
1. 原子について理解できた。	4	3	2	1
2. 次回の小テストに向けて、頑張ろうと思った。	4	3	2	1

【感想・今日わかったこと】

2年（ ）組（ ）番 氏名

\* 元素記号 小テスト ①～⑱に当てはまる元素記号や名称を答えなさい。

名 前	記 号	名 前	記 号
水 素	①	⑩	N
②	Au	炭 素	⑪
酸 素	③	⑫	Ne
硫 黄	④	アルミニウム	⑬
マグネシウム	⑤	鉄	⑭
⑥	Na	⑮	K
アルゴン	⑦	亜 鉛	⑯
塩 素	⑧	⑰	Ca
⑨	Cu	銀	⑱

採点責任者名 ( )

/18点

2年 ( ) 組 ( ) 番 氏名