

中学2年生 理科 休校中の課題 その4

【進め方】

- 1、プリントをできればプリントアウトしよう。(ノートに記入でも可)
- 2、以下のサイトにアクセスして授業を聞きながらプリントに記入しよう。

NO9 : https://www.youtube.com/watch?v=1endyBccSmo&feature=emb_logo

NO10

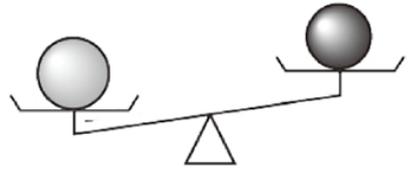
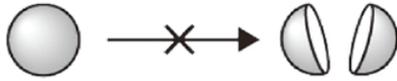
https://www.youtube.com/watch?time_continue=531&v=yIYvAxy9XzM&feature=emb_logo

- 3、問題を解いて解説を聞こう。きちんと○付けもしようね。

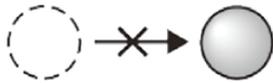
NO9 : 原子の性質と周期表

① 原子の性質

①それ以上() ②()、()あり



③()は不変



② 周期表

原子を周期が見やすいように並べたもの
⇒()

1 H 水素 1.008							2 He ヘリウム 4.003
3 Li リチウム 6.941	4 Be ベリリウム 9.012	5 B ホウ素 10.81	6 C 炭素 12.01	7 N 窒素 14.01	8 O 酸素 16.00	9 F フッ素 19.00	10 Ne ネオン 20.18
11 Na ナトリウム 22.99	12 Mg マグネシウム 24.31	13 Al アルミニウム 26.98	14 Si ケイ素 28.09	15 P リン 30.97	16 S 硫黄 32.07	17 Cl 塩素 35.45	18 Ar アルゴン 39.95
19 K カリウム 39.1	20 Ca カルシウム 40.08						

練習1 原子について、次の各問いに答えなさい。

(1) 19世紀初めごろ、「物質はそれ以上分解できない原子という粒子からできている」という原子説を唱えたイギリスの科学者は誰か答えなさい。

()

(2) 現在発見されている原子の数と最も近い値を次のア～エから選びなさい。

- ア 10種類
- イ 50種類
- ウ 120種類
- エ 300種類

(3) 原子番号の順に原子を並べ、原子の性質を整理した表を何というか答えなさい。

()

(4) (3)の表では、化学的性質がよく似た原子は、縦の列に並ぶか、横の列に並ぶか答えなさい。

()の列

(5) 次の①～③は原子の記号を、④～⑥は原子の種類名を書きなさい。

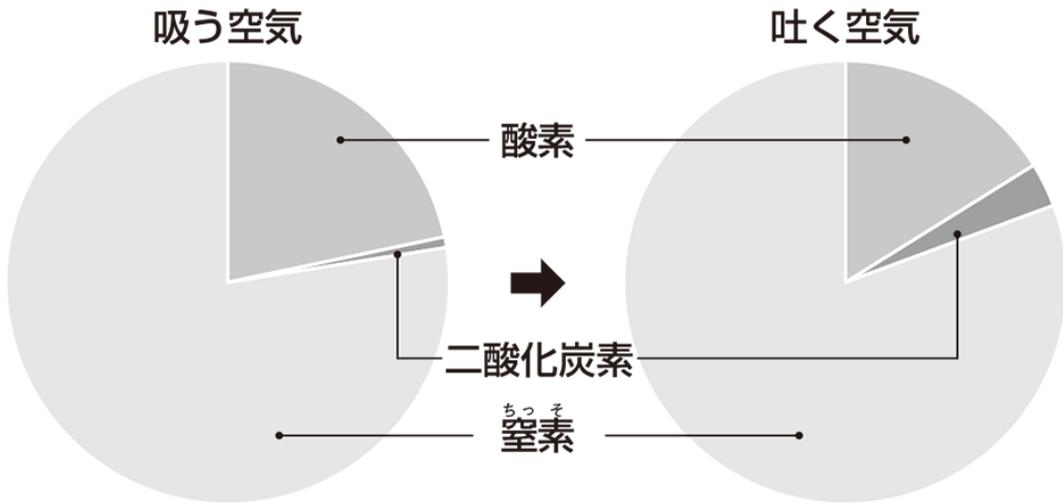
- ①水素 () ②窒素 ()
- ③炭素 () ④Fe ()
- ⑤O () ⑥Mg ()

練習2 原子の性質について、正しい説明には○、誤っている説明には×をつけなさい。

- ア 原子は、それ以上分けることができない ()
- イ 原子は、化学変化によってなくなることがある ()
- ウ 水素原子は、化学変化によって酸素原子に変わることがある ()
- エ 窒素原子と、塩素原子の質量は同じである ()
- オ 原子はその種類によって大きさが変わらない ()

NO 1 0 : 呼吸の仕組み

① 呼吸と身の周りの空気



② 肺のつくり

