

1年2組 化学基礎 2020年 4月16日(木) 1限 8:55～ 9:45

Classiとの接続が難しい人が多いようなので
今日は新しい動画配信はしません。

化学基礎の教科書と、
入学式で渡した青色の紙ファイル(ノートプリント P.1～P10)
を用意して下さい。

前回配信した

「メインメニュー」の

「コンテンツボックス」「コンテンツ一覧」「共有コンテンツ」「フォルダ」

「2020年度化学基礎1学年授業」

「化学基礎001」→ 化学基礎001 紹介.MOV

「化学基礎002」→ 化学基礎002 中学基礎力テスト.MOV

「化学基礎003」→ 化学基礎003 基礎力テスト解説.MOV

「化学基礎004」→ 化学基礎004 扣センチミリ .MOV

「化学基礎005」→ 化学基礎005 水素爆発.MOV

「化学基礎006」→ 化学基礎006 エタノールの燃焼 周期表.MOV

以上6つの動画をすべて見ましたか。

ぶっつけ本番の撮影で、時間的な余裕がないので基本的に編集はしません。

化学基礎003 基礎力テスト解説.MOV で 1Lの説明を忘れました。

$$1\text{ L} = 1000\text{ mL} = 1000\text{ cm}^3 = 10\text{cm} \times 10\text{cm} \times 10\text{cm}$$

1辺が10cmの立方体(さいころの形)

$$1\text{ mL} = 1\text{ cm}^3$$

化学反応式



は、何も見ずにかけるようにして下さい。

元素の周期表 原子番号 1 ~ 20 H ~ Ca

水素						ヘリウム	
H						He	
Hydrogen						Helium	
リチウム	ベリリウム	ホウ素	炭素	窒素	酸素	フッ素	ネオン
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
Lithium	Beryllium	Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen	Fluorine	Neon
ナトリウム	マグネシウム	アルミニウム	ケイ素	リン	硫黄	塩素	アルゴン
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Sodium	Magnesium	Aluminum	Silicon	Phosphorus	Sulfur	Chlorine	Argon
カリウム	カルシウム						
K	Ca						
Potassium	Calcium						

上下左右の位置関係も含めて、必ず 日本語と記号を覚えて下さい。

元素記号(原子の記号)は 1文字目は大文字で活字体
2文字目は小文字で、筆記体でも可

ごろ合わせ 水兵
リーベ ぼくの船
なまがあるシップスクラークか

次のように紙に何度も書いて覚えます。漢字も正確に。

水素							ヘリウム
H							He
リウム	ベリウム	ホウ素	炭素	窒素	酸素	フッ素	ネオン
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
ナトリウム	マグネシウム	アルミニウム	ケイ素	リン	硫黄	塩素	アルゴン
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
カリウム	カルシウム						
K	Ca						

このページのようなものを用意して、何度も書いてもらいます。

C h e m i s t r y s u b s t a n c e

化学とは？

物質の性質とその化学変化を研究する

||

学習

(人間の生活と密接な関係)

目出新 medicine 硫酸町 セメント町

Science

理科 科学

{ 化学 chemistry
物理学 physics
生物学 biology
地学 earth science