

【FdData 中間期末：中学理科2年：原子】

[原子記号]

[問題](2 学期期末)

次の①～⑤を原子の記号で表せ。

- ① 水素      ② 炭素      ③ ナトリウム  
④ 塩素      ⑤カルシウム

[解答]① H    ② C    ③ Na    ④ Cl    ⑤ Ca

[解説]

[原子記号]

非金属    水素(H), 酸素(O), 炭素(C)  
            硫黄(S), 塩素(Cl), 窒素(N)

金 属    銅(Cu), 銀(Ag), 鉄(Fe)  
            カルシウム(Ca), ナトリウム(Na)  
            マグネシウム(Mg)

[問題](2 学期期末)

次の原子を記号で書きなさい。

- ① 硫黄      ② 鉄      ③ 塩素

[解答]① S    ② Fe    ③ Cl

[問題](2 学期期末)

①～③の原子記号を書きなさい。

- ① 銀      ② ナトリウム      ③ 塩素

[解答]①Ag    ②Na    ③Cl

[問題](3 学期)

次の原子名を原子の記号で、また原子の記号を原子名で答えよ。

- ① 水素      ② 窒素      ③ マグネシウム  
④ 硫黄      ⑤ 鉄      ⑥ 銅  
⑦ C      ⑧ O      ⑨ Na      ⑩ Cl  
⑪ Ag      ⑫ Ca

[解答]①H    ②N    ③Mg    ④S    ⑤Fe    ⑥Cu  
⑦炭素    ⑧酸素    ⑨ナトリウム    ⑩塩素  
⑪銀    ⑫カルシウム

### [問題](2 学期期末)

次の原子について，原子名は原子記号で，原子記号は原子名で答えよ。

- ① H      ② O      ③ 窒素      ④ S  
⑤ Fe      ⑥ Ag      ⑦ C  
⑧ カルシウム      ⑨ 塩素      ⑩ Cu

- [解答]① 水素    ② 酸素    ③ N    ④ 硫黄    ⑤ 鉄  
⑥ 銀    ⑦ 炭素    ⑧ Ca    ⑨ Cl    ⑩ 銅

### [問題](2 学期中間)

原子とは，物質をつくっている，それ以上分割することができない小さな粒のことであり，原子の記号は，原子をアルファベットで表したものである。

- (1) 次の物質の原子の記号を書け。  
① 窒素      ② 硫黄      ③ 銅
- (2) 次の原子の記号が表している物質名を書け。  
① O      ② Ca      ③ Fe

- [解答](1)① N    ② S    ③ Cu    (2)① 酸素  
② カルシウム    ③ 鉄

**[問題](1 学期中間)**

次の①～⑧について、原子名のは原子記号に、原子記号のものは原子名を答えよ。

- ① ナトリウム    ② 鉄    ③ 硫黄  
④ カルシウム    ⑤ Ag    ⑥ N  
⑦ Mg    ⑧ Cl

- [解答]**① Na    ② Fe    ③ S    ④ Ca    ⑤ 銀  
⑥ 窒素    ⑦ マグネシウム    ⑧ 塩素

◆理科2年の各ファイルへのリンク

<http://www.fdttext.com/dp/r2k/index.html>

◆FdData 中間期末の特徴(QandA 方式)

[http://www.fdttext.com/dp/qanda\\_k.html](http://www.fdttext.com/dp/qanda_k.html)

◆製品版(パソコン Word 文書：印刷・編集用)  
の価格・購入方法

<http://www.fdttext.com/dp/seihin.html>

※ iPhone でリンク先が開かない場合は、  
「iBooks」で開いてリンクをタップください。

**[Fd教材開発]** Mail : [info2@fdtext.com](mailto:info2@fdtext.com)