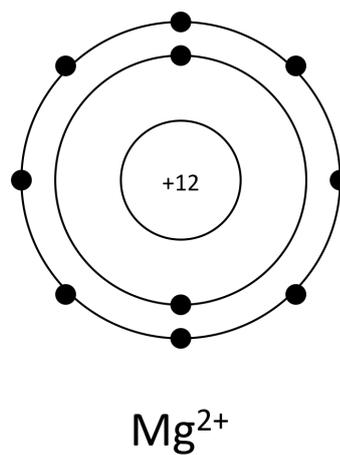
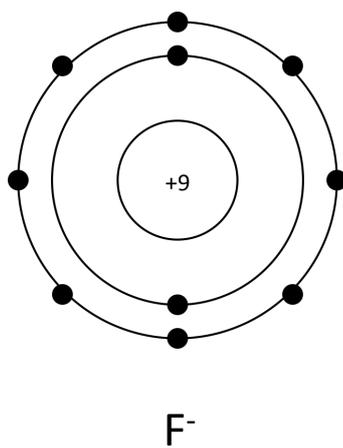
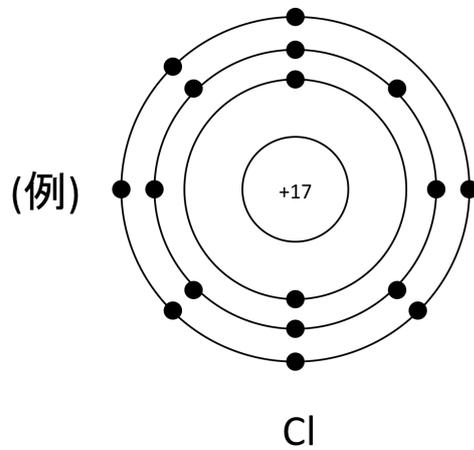


「原子の構造」確認テスト第2回

- ・例にならって F⁻および Mg²⁺の電子配置を記せ.



質問・コメント・その他なんでも OK

学籍コード

氏名

「原子の結合」確認テスト

・教科書 p102 の表をみて, 次の物質それぞれのもつ結合が, イオン結合性の高いものか, 共有結合性の高いものかを判断せよ. どちらかに○をつけよ.

HF

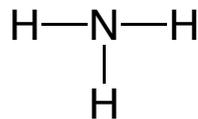
フッ化水素

イオン結合性・共有結合性

$$4.1 - 2.1 = 2.0 > 1.7$$

NH₃

アンモニア



イオン結合性・共有結合性

$$3.1 - 2.1 = 1.0 < 1.7$$

KCl

塩化カリウム

イオン結合性・共有結合性

$$2.9 - 0.9 = 2.0 > 1.7$$

質問・コメント・その他なんでも OK

学籍コード

氏名

「原子の結合」確認テスト(2)

- 以下の化合物の点電子図と結合図を記せ.

クロロホルム CHCl_3	シアン化水素 HCN
結合図 $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{Cl} \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	結合図 $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$
点電子図 $\begin{array}{c} \text{H} \\ \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \text{Cl} \cdot\cdot \text{C} \cdot\cdot \text{Cl} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \quad \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \text{Cl} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$	点電子図 $\text{H} : \text{C} : : : \text{N} :$

質問・コメント・その他なんでも OK

学籍コード		氏名	
-------	--	----	--

「原子の結合」確認テスト(3)

- ・以下の化合物が極性な分子か非極性な分子か判断し、どちらかに○をつけよ。

メタン CH_4 極性 非極性モノクロロメタン(塩化メチル) CH_3Cl 極性 非極性ジクロロメタン(塩化メチレン) CH_2Cl_2 極性 非極性トリクロロメタン(クロロホルム) CHCl_3 極性 非極性テトラクロロメタン(四塩化炭素) CCl_4 極性 非極性

質問・コメント・その他なんでも OK

学籍コード

氏名

