

## 有機元素化学 課題 2

学籍番号： \_\_\_\_\_ 氏名： \_\_\_\_\_

[問題 1] 次の原子の電子配置を例にならって書け。

例: C  $(1s)^2(2s)^2(2p)^2$

(1) O (2) P (3) Cl

解答欄

(1) : \_\_\_\_\_

(2) : \_\_\_\_\_

(3) : \_\_\_\_\_

[問題 2] スレーターの規則に従い、次の原子またはイオンの最外殻電子が感じる有効核電荷  $Z^*$  を算出せよ。

(4) F 原子 (5) F<sup>-</sup>イオン (6) Zn 原子

解答欄

(4)

(5)

(6)

<質問等記入欄>