下列物质中：① 氮气；② 氖气；③ 硫磺；④ 铜；⑤ 氧化钙；⑥ 三氧化二铝；⑦ 氯化钠，其化学式分别为（ ）

A. N2；Ne；S；Cu；CaO；Al2O3；NaCl

B. N；Ne；S；Cu；CaO；Al2O3；NaCl

C. N2；Ne；S；Cu；CaO；Al2O3；NaCl

D. N2；Ne；S；Cu；CaO；O3Al2；NaCl

解析：

书写物质的化学式，要掌握以下规定。

（1）由单原子构成的物质，通常就用元素符号表示它们的化学式。如Ne。

（2）金属单质和固态非金属单质，由于结构复杂，习惯上用元素符号表示，如S、Cu。

（3）双原子单质的分子，首先写上组成单质的元素符号，然后在元素符号的右下角，写上一个小“2”，如N2。

（4）书写化合物的化学式有以下几种情况：

① 氧化物：一般把氧元素符号写在右方，另一元素符号写在左方，把表示原子个数的小数字，分别写在元素符号的右下角。如CaO、Al2O3。

② 金属元素与非金属元素组成的化合物，应先写金属元素符号，然后再写非金属元素符号。如NaCl、KCl。

答案：A