

無機化学演習キノのキノ～典型元素編～ No.10. マグネシウムとアルカリ土類金属

(1) 次の文中の(ア)～(カ)を埋めなさい。

アルカリ土類金属とは、2 族元素のうち(ア)とマグネシウムを除いた 4 元素のことをいう。

(イ)価の陽イオンになりやすく、反応性も高い。

代表的なものとして、カルシウムの化合物を考えてみよう。カルシウムは主に(ウ)として存在し、これを加熱すると酸化カルシウムとなる。これは別名(エ)と呼ばれている。(エ)に水を加えると水酸化カルシウム(消石灰)が生成され、この水溶液は(カ)として知られている。また、(カ)はセッコウ像の原料であるセッコウとして知られている。

(2) 次の文①～③の下線部について、間違っているときは訂正し、合っているときは○を書きなさい。

① マグネシウムは常温の水と激しく反応する。

② アルカリ土類金属の水酸化物は強塩基であるが、マグネシウムの水酸化物は弱塩基である。

③ バリウムの炎色反応の色は黄色だ。