

無機化学演習キソのキソ～典型元素編～ No.9 アルカリ金属

問. 次の文を読んで、以下の問いに答えなさい。

アルカリ金属とは、周期表の第(ア)族に属する金属元素の総称である。いずれも価電子を1個持ち、(イ)エネルギーが小さいため1価の陽イオンになりやすい。ゆえに、アルカリ金属の単体は(ウ)作用が非常に強いともいえる。また、反応性が非常に高く、空気中の酸素や水蒸気とも反応するため、通常アルカリ金属の単体は(エ)中に保存する。

(1)文中の(ア)～(エ)を埋めなさい。

(2)波線部について、

(a)ナトリウムの単体が水と反応した際の化学反応式を書きなさい。

(b)NaOH など、アルカリ金属の水酸化物は空気中に放置すると水蒸気を吸収して水溶液になる性質がある。この性質を何というか。

(3)アルカリ金属は、すべて炎色反応を示す。カリウム、リチウムの炎色反応の色を答えなさい。

無機化学演習キソのキソ～典型元素編～ No.9 アルカリ金属

問. 次の文を読んで、以下の問いに答えなさい。

アルカリ金属とは、周期表の第(ア)族に属する金属元素の総称である。いずれも価電子を1個持ち、(イ)エネルギーが小さいため1価の陽イオンになりやすい。ゆえに、アルカリ金属の単体は(ウ)作用が非常に強いともいえる。また、反応性が非常に高く、空気中の酸素や水蒸気とも反応するため、通常アルカリ金属の単体は(エ)中に保存する。

(1)文中の(ア)～(エ)を埋めなさい。

(2)波線部について、

(a)ナトリウムの単体が水と反応した際の化学反応式を書きなさい。

(b)NaOH など、アルカリ金属の水酸化物は空気中に放置すると水蒸気を吸収して水溶液になる性質がある。この性質を何というか。

(3)アルカリ金属は、すべて炎色反応を示す。カリウム、リチウムの炎色反応の色を答えなさい。

無機化学演習キノのキノ～典型元素編～ No.9 アルカリ金属

問. 次の文を読んで、以下の問いに答えなさい。

アルカリ金属とは、周期表の第(ア)族に属する金属元素の総称である。いずれも価電子を1個持ち、(イ)エネルギーが小さいため1価の陽イオンになりやすい。ゆえに、アルカリ金属の単体は(ウ)作用が非常に強いともいえる。また、反応性が非常に高く、空気中の酸素や水蒸気とも反応するため、通常アルカリ金属の単体は(エ)中に保存する。

(1)文中の(ア)～(エ)を埋めなさい。

(2)波線部について、

(a)ナトリウムの単体が水と反応した際の化学反応式を書きなさい。

(b)NaOH など、アルカリ金属の水酸化物は空気中に放置すると水蒸気を吸収して水溶液になる性質がある。この性質を何というか。

(3)アルカリ金属は、すべて炎色反応を示す。カリウム、リチウムの炎色反応の色を答えなさい。

無機化学演習キソのキソ～典型元素編～ No.9 アルカリ金属

問. 次の文を読んで、以下の問いに答えなさい。

アルカリ金属とは、周期表の第(ア)族に属する金属元素の総称である。いずれも価電子を1個持ち、(イ)エネルギーが小さいため1価の陽イオンになりやすい。ゆえに、アルカリ金属の単体は(ウ)作用が非常に強いともいえる。また、反応性が非常に高く、空気中の酸素や水蒸気とも反応するため、通常アルカリ金属の単体は(エ)中に保存する。

(1)文中の(ア)～(エ)を埋めなさい。

(2)波線部について、

(a)ナトリウムの単体が水と反応した際の化学反応式を書きなさい。

(b)NaOH など、アルカリ金属の水酸化物は空気中に放置すると水蒸気を吸収して水溶液になる性質がある。この性質を何というか。

(3)アルカリ金属は、すべて炎色反応を示す。カリウム、リチウムの炎色反応の色を答えなさい。