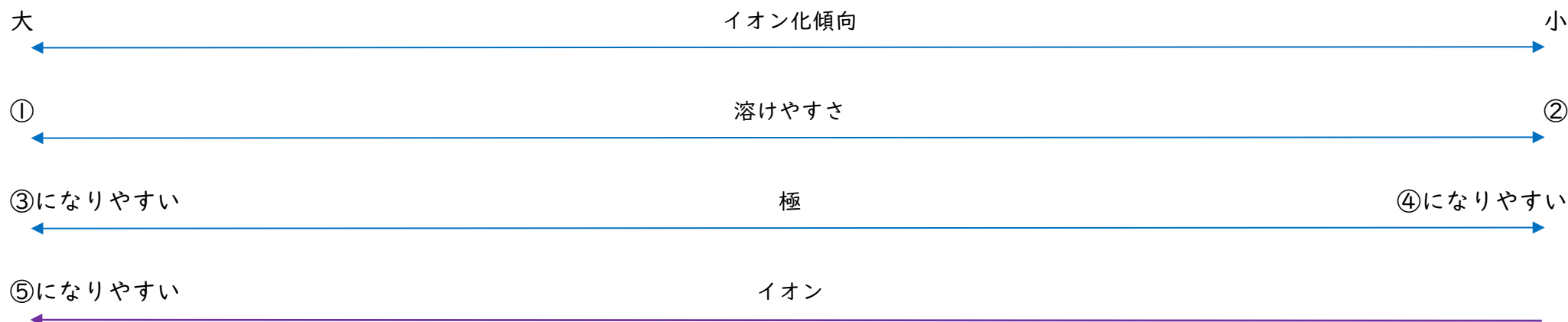


金属のイオン化傾向

空らんに入力して元素記号を入れて金属のイオン化列を完成させましょう。ただし一つだけ非金属の分子式が含まれます。

また、①～⑤にあてはまる語句を書き入れなさい。

Li	K	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----



① 溶けやすい	② 溶けにくい	③ ー極	④ +極	⑤ 陽イオン
---------	---------	------	------	--------

金属のイオン化傾向

①は乾燥した空気と金属との関係を表したものである。常温ではナトリウムまでの金属が速やかに反応する。加熱した場合とさらに強い熱で加熱した場合の矢印を常温で酸化した場合の矢印を参考にして書き入れなさい。同様に②・③もそれぞれ矢印を書き入れなさい。

① 乾燥した空気との反応

Li	K	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----

常温で酸化



加熱すると酸化



強い熱で酸化



② 酸との反応

Li	K	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----

塩酸・希硫酸と反応して水素を発生



王水と反応



酸化力が強い硝酸や熱濃硫酸と反応



③ 水との反応

Li	K	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----

高温で水蒸気と反応



常温で反応



熱水と反応

