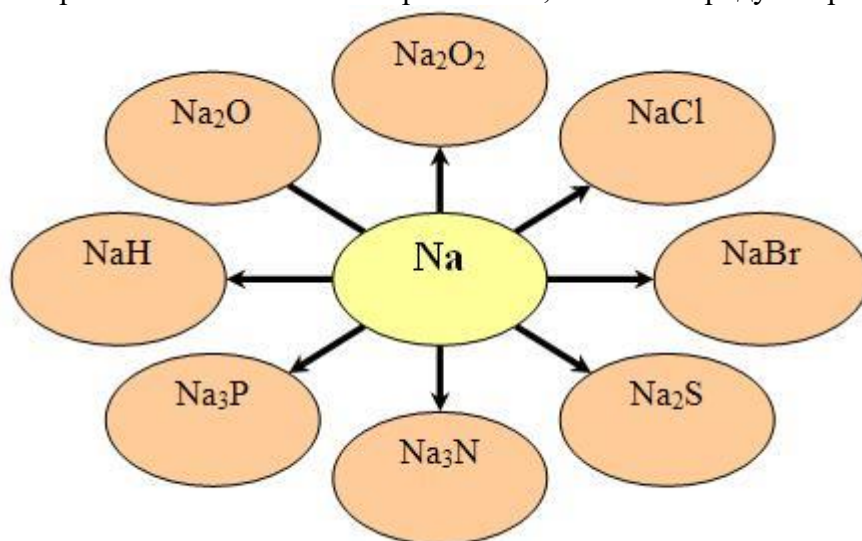


1. Верно ли, что

- А) щелочные металлы являются группой самых активных металлов?
- Б) все щелочные металлы были открыты в 19в.?
- В) франций — единственный щелочной металл, не существующий в естественных условиях?
- Г) от строения кристаллической решетки зависят физические свойства металлов?
- Д) для живых организмов особое значение имеет калий?
- Е) в соединениях калий проявляет степень окисления равную двум?
- Ж) ионы натрия окрашивают пламя в жёлтый цвет?
- З) натрий лёгок, пластичен, легко режется ножом?
- И) литий образует ионную кристаллическую решётку?
- К) при взаимодействии щелочных металлов с водой образуется щёлочь и выделяется водород?
- Л) ионы калия окрашивают пламя в зелёный цвет?
- М) R атома Na больше R атома K?
- Н) э.о.(электроотрицательность) Na меньше э.о. K?
- О) атомы щелочных металлов имеют по одному электрону на внешнем уровне?
- П) атомы щелочных металлов имеют возможность приобретать один электрон на внешний уровень, образуя анион со степенью окисления -1?
- Р) гидроксид натрия будет реагировать с оксидом кальция?
- С) питьевая сода – это гидрокарбонат натрия?

2. Получите из металлического натрия нижеуказанные бинарные соединения, изображенные на «лепестках ромашки»; назовите продукты реакции.



3. Запишите уравнение взаимодействия калия с водой.