

NaH中Na的化合价是？NaH中Na的化合价是+1还是-1？为什

氢化钠NaH,Na是+1价,钠原子有三层外电子,对核外电子的吸引力弱于H,较H易于失去电子.

氢化钠NaH也是一种强还原剂，常用于有机合成中。

氢化钠虽可借助金属钠在高温下与氢气直接反应来制备，但反应不完全，产率低。取而代之的是将金属钠分散在矿物油中进行氢化合成的方法。油液分散状NaH虽有在制备、储存和运输中较安全之长，但却有含量不高（含氢化钠50%）、使用不便之短，在一些有机反应中需要用大量反应溶剂洗涤以除去NaH里的矿物油。

1982年，我国化学家利用金属还原氢化的方法，以惰性盐NaCl为固体分散剂，对熔融金属钠直接氢化合成固体NaH结果得到了NaH，含量可高达80%以上的白色粉末状固体。钠的转化率也高达98%以上。所得NaH + NaCl的混合物可直接用于合成氢化铝钠NaAlH₄。该方法与油液分散NaH方法相比，设备简单，操作安全方便，大大地降低了生产成本

有NaH这个物质？有NaH这个物质吗

氢化钠，化学式为NaH，是一种无机盐。有机合成中，氢化钠主要被用作强碱。