“神舟”五号宇宙载人飞船飞行试验的成功，标志着我国的科技水平达到了一个新高度。运送“神舟”五号飞船的火箭所使用的燃料可能是肼（x）和H2O2，当它们混合后，发生化学反应：x＋2H2O2＝N2＋4H2O，同时放出大量的热量，根据以上叙述判断肼（x）的化学式为（ ）

A. N2H4 B. NH2 C. N2H5 D. NH4

解析：

本题的考点是根据质量守恒定律推断物质的化学式。根据反应前后各元素原子的种类和数目均不变，反应后有8个氢原子、2个氮原子、4个氧原子，反应前已知有4个氢原子、4个氧原子，差4个氢原子，2个氮原子，则推出x应为N2H4。

答案：A