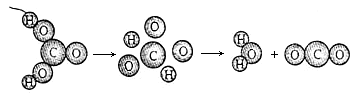
下图是碳酸分子分解的示意图，从宏观、微观两方面获得的信息正确的是（ ）



A. 分子可以分成原子；原子在化学变化中不能再分

B. 每个碳酸分子是由1个碳原子、2个氢原子和3个氧原子构成的

C. 碳酸反应后生成了水和二氧化碳

D. 以上全都正确

解析：

宏观方面的信息主要是指碳酸这种物质的组成，微观方面的信息主要是指碳酸分子的构成情况。

从第一个图形分析可知，每一个碳酸分子是由1个碳原子2个氢原子和3个氧原子构成的，同时可知组成碳酸的元素为碳元素、氢元素和氧元素。

对比第一和第二两个图可知，碳酸分子发生了化学变化分解成1个碳原子、2个氢原子和3个氧原子，体现了化学变化的本质，即在化学反应中分子可以再分，而原子在化学变化中不能再分，是化学变化中的最小粒子。

从第三图中可以看到：不同的原子可以重新结合成分子，如2个氢原子和1个氧原子结合成1个水分子；2个氧原子和1个碳原子结合成1个二氧化碳分子，从发生变化前后物质的种类来看，碳酸发生分解反应生成了水和二氧化碳，在此变化过程中，元素的种类、原子的种类和数目都未发生改变。

碳酸由碳、氢、氧三种元素组成（本题为开放性试题，只要从反应物、生成物的种类、构成粒子等方面正确回答均可）。

总结：本题关键在于比较前后图中粒子的变化，要运用分子、原子的观点分析化学变化的发生过程，注意宏观一般指物质的组成元素，而微观一般是物质的构成粒子。

答案：D