饮料中的果味大多来自酯类。丁酸乙酯（C6H12O2）是无色具有菠萝香味的液体，常用作食品、饮料的调香剂。下列叙述中，正确的是（ ）

A. 丁酸乙酯是由20个原子构成的

B. 丁酸乙酯的相对分子质量为116 g

C. 丁酸乙酯中碳、氢、氧元素的质量比为18∶3∶8

D. 一个丁酸乙酯分子中，碳、氢、氧原子的个数比为3∶6∶2

解析：

此题是化学式的含义以及基础计算的综合考查，在描述化学式意义时要注意对应关系及化学式周围“数字”的含义。C6H12O2是分子符号，丁酸乙酯应由丁酸乙酯分子直接构成，一个丁酸乙酯分子中含有20个原子，故A错；化学式中的“角码”表示构成分子的原子个数，则在一个丁酸乙酯分子中碳、氢、氧原子的个数比为6∶12∶2＝3∶6∶1，故D选项错；相对分子质量是相对原子质量之和，相对原子质量是一个比值，单位“1”，故B错；丁酸乙酯中碳、氢、氧元素的质量比为12×6∶1×12∶16×2＝18∶3∶8，故C选项对。

答案：C