已知Ba的相对原子质量为137.33，M(BaSO4)=233.4g·mol-1，*K*sp(BaSO4)=1.1×10-10，

H2SO4的*K*a2＝1.0×10-2。准确称取含0.1000g Ba的BaSO4·2H2O固体，处理成100mL溶液，向其中加入50.00mL 0.010 mol·L-1H2SO4溶液后，溶液中剩余Ba有多少克？( )

A 1.6×10-3g B 0.373g C 0.033g D 0.33g