Взаимодействие галогенов может протекать по схеме

$$Br_2 + I_2 + H_2O \longrightarrow HIO_3 + HBr.$$

Если в результате реакции образовался галогеноводород количеством 4 моль, то масса (г) прореагировавшего окислителя равна:

1) 127 2) 160 3) 254 4) 320 5) 380