Взаимодействие галогенов может протекать по схеме

$$Br_2 + F_2 + H_2O \longrightarrow HBrO_3 + HF.$$

Если в результате реакции образовался галогеноводород количеством 2 моль, то масса (г) прореагировавшего восстановителя равна:

1) 160 2) 64 3) 32 4) 19 5) 9