В лаборатории хлор можно получить по схеме:

$$KMnO_4 + KCl + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + Cl_2\uparrow + H_2O.$$

Масса (г) окислителя, необходимого для получения хлора объемом (н. у.) 12,32 дм^3, равна:

1) 81,95; 2) 77,63; 3) 38,22; 4) 34,76; 5) 30,60.