Водород (н. у.), выделившийся при пропускании тока силой 10 А через электролизёр с водой в течение 4,5 ч, полностью прореагировал с 65.434 г смеси оксидов двух металлов. Полученную смесь металлов сплавили и обработали раствором NaOH, а оставшуюся массу растворили в соляной кислоте, при этом раствор кислоты окрасился в зелёный цвет. Причём объём водорода (н. у.), выделившегося в реакции со щёлочью составил 48.61% от объёма водорода, выделившегося из электролизёра.

Определи, оксиды каких металлов были использованы, напиши уравнения всех описанных реакций. Каким свойством будет обладать остаток, полученный после обработки сплава металлов щёлочью? Где в промышленности это свойство можно использовать? (Все значения при расчётах округли до пяти значащих цифр).