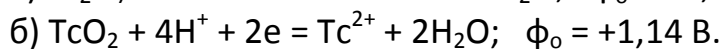
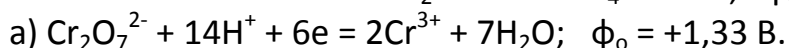
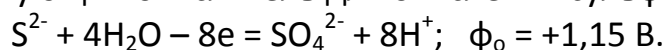
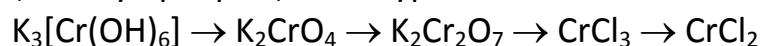


«Хром»

1. Составьте полное уравнение реакции, выбрав из приведенных ниже полуреакций, соответствующий окислитель для окисления сульфида согласно схеме:



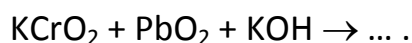
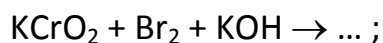
2. Преобразовать цепочку превращений в уравнения химических реакций:



3. Какую массу хрома можно получить из 2,5 т хромистого железняка $FeO \cdot Cr_2O_3$, содержащего 15% посторонних веществ (пустой породы)?

4. Хром образует оксид, в котором его степень окисления равна (+6). При растворении этого оксида в воде образуется кислота. Напишите структурную формулу бариевой соли этой кислоты.

5. Составить уравнения реакций: $CrO_3 + HCl \rightarrow \dots$;



Для определения продуктов реакции, необходимо воспользоваться табличными значениями окислительно-восстановительных потенциалов полуреакций (обратить внимание, в какой среде осуществляется реакция).