

Екуация реакций	Скимбаря стэрий де оксидаре а агентулуй редукаэтор
а) $2\text{NH}_3 + 2\text{Na} = 2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2$ б) $\text{H}_2\text{S} + 2\text{Na} = \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2$ в) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} = 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	1) де ла +2 пынэ ла 0 2) де ла -3 пынэ ла 0 3) де ла 0 пынэ ла -2 4) де ла -2 пынэ ла +4 5) де ла 0 пынэ ла +1

а	б	в

В3. Стабилиць кореспундера ынтре формула сэрий ши продуселе формате пе електролизь енерць ын тимпул електролизей уней солуций апоасе дин ачастэ саре:

Формула сэрий	Продусул електролизей
а) CuSO_4 б) AgNO_3 в) K_2S г) KBr	1) гидрожен, оксиген 2) гидрожен, халожен 3) метал, оксиген 4) метал, халожен 5) гидрожен, сулф

а	б	в	г

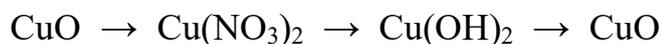
В4. Стабилиць кореспундера ынтре екуация реакций ши дирекция депласэрий а позицией екилибрэрий кимиче ла крештеря пресиуний:

Екуация реакций	Дирекция депласэрий екилибрэрий кимиче
а) $2\text{H}_{2(\text{r})} + \text{O}_{2(\text{r})} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$ б) $\text{Fe}_2\text{O}_{3(\text{тв.})} + 3\text{CO}_{(\text{r})} = 2\text{Fe}_{(\text{тв.})} + 3\text{CO}_2 - \text{Q}$ в) $\text{N}_{2(\text{r})} + 3\text{H}_{2(\text{r})} = 2\text{NH}_{3(\text{r})} + \text{Q}$ г) $\text{CO}_{(\text{r})} + 2\text{H}_{2(\text{r})} = \text{CH}_3\text{OH}_{(\text{r})} + \text{Q}$	1) се депласязэ спре реакция директэ 2) се депласязэ ын дирекция реакцией опусе 3) ну се ефектуязэ нич о скимбаре ын екилибраре

а	б	в	г

Партя С. Пентру а ындеплини сарчиниле С1-С3 даць ун рэспунс фесфэшурат.

С1. Ефектуаць трансформаря:



С2. С-а адэугат ла 370 г де солуцие де клорурэ де калчиу ку партя де масэ де 6% ун сурплус де солуцие де карбонат де потасиу. Детерминаць маса седиментулуй формат.

<i>Се дэ:</i>	<i>Резолваре:</i>
<i>Гэшиць:</i>	<i>Рэспунс:</i>

Нота _____

Ынвэцэтор _____

Асистент _____