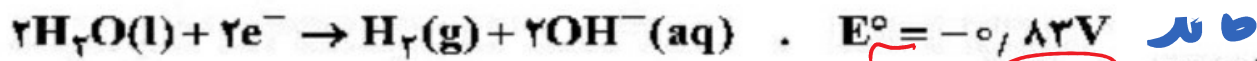
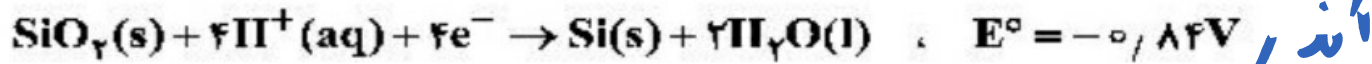


۲۶۵- سلول نور - الکتروشیمیایی برای تهیه هیدروژن کاربرد دارد. چند مورد از مطالب زیر، درباره این سلول درست است؟



محلول پیرامون کاتد، رنگ کاغذ pH را قرمز می کند. **آبی**

$\text{SiO}_2(\text{s})$ آند سلول را تشکیل می دهد و اکسایش می یابد.

با انجام واکنش در سلول، pH محلول پیرامون آند، کاهش می یابد.

واکنش کاتدی این سلول مانند واکنش کاتدی سلول برقکافت آب است. **کاتد**

معادله واکنش سلول، به صورت: $\text{SiO}_2(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Si}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ است.



- غ
- غ
- ص
- ص
- غ

