

Bài 2 trang 113 SGK Hóa 10

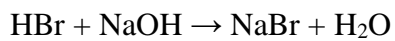
Đề bài:

Đổ dung dịch chứa 1 g HBr vào dung dịch chứa 1 g NaOH. Nhúng giấy quỳ tím vào dung dịch thu được thì giấy quỳ tím chuyển sang màu nào?

- A. Màu đỏ.
- B. Màu xanh.
- C. Không đổi màu.
- D. Không xác định được.

Lời giải:

$$m_{\text{HBr}} = m_{\text{NaOH}} \Rightarrow n_{\text{HBr}} < n_{\text{NaOH}}$$



Ta thấy NaOH dư

Do đó giấy quỳ tím chuyển sang màu xanh.

Vậy đáp án B đúng.