LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Pengaruh Perubahan Konsentrasi terhadap Pergeseran Kesetimbangan

Amati perubahan warna ion kobalt, lalu jelaskan hasilnya menggunakan Asas Le Chatelier.

Kimia · Kelas XI | Asas Le Chatelier

01 Tabel Pengamatan: Pergeseran Kesetimbangan Ion Kobalt

Catat warna yang terlihat dan prediksi arah pergeseran berdasarkan perlakuan.

Perlakuan	Warna Teramati	Arah Pergeseran & Alasan
1 Larutan Awal	Tuliskan warna yang terlihat...	Tuliskan keadaan awal atau prediksimu...
2 Penambahan HCl	Tuliskan warna yang terlihat...	Jelaskan arah pergeseran dan alasannya...
3 Penambahan H_2O	Tuliskan warna yang terlihat...	Jelaskan arah pergeseran dan alasannya...
4 Penambahan $AgNO_3$	Tuliskan warna yang terlihat...	Jelaskan arah pergeseran dan alasannya...
5 Eksperimen Mandiri Siswa Perlakuan / keterangan tambahan Tuliskan perlakuan yang dicoba...	Tuliskan warna yang terlihat...	Jelaskan arah pergeseran dan alasannya...

02 Analisis & Kesimpulan

Gunakan data pengamatan dan Asas Le Chatelier untuk menyusun penjelasanmu.

1 Mengapa penambahan HCl dapat membuat larutan lebih biru? Hubungkan dengan perubahan konsentrasi Cl^-.

Tuliskan penjelasanmu di sini...

2 Mengapa penambahan $AgNO_3$ dapat membuat warna bergeser ke merah muda? Jelaskan peran endapan AgCl.

Tuliskan penjelasanmu di sini...

3 Bandingkan pengaruh penambahan HCl dan H_2O terhadap arah pergeseran yang kamu amati.

Tuliskan perbandinganmu di sini...

4 Kesimpulan: Bagaimana sistem merespons perubahan konsentrasi?

Tuliskan kesimpulanmu di sini...

Isi setiap kolom berdasarkan hasil pengamatan dan penalaranmu.

Cetak / Simpan PDF

LIVEWORKSHEETS