Lembar Pengamatan

Pengaruh Kondisi terhadap Pembentukan Amonia

Nama: _____ Kelas: _____

Reaksi Haber-Bosch

$$N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g) \quad H = -92{,}38\ kJ/mol$$

Jodohkan perubahan kondisi pada Kolom A dengan pengaruh yang tepat pada Kolom B.

Kolom A – Perubahan kondisi

Tuliskan huruf jawaban yang sesuai.

1. Konsentrasi N_2 dan H_2 ditambah ☐
2. Tekanan dinaikkan ☐
3. Suhu dinaikkan ☐
4. Volume diperbesar ☐
5. Katalis ditambahkan ☐



Kolom B – Pilihan pengaruh

A. Kesetimbangan tidak bergeser, tetapi reaksi berlangsung lebih cepat

B. Jumlah NH_3 berkurang karena kesetimbangan bergeser ke kiri

C. Jumlah NH_3 bertambah karena sistem bergeser ke sisi dengan jumlah mol gas lebih sedikit

D. Jumlah NH_3 bertambah karena kesetimbangan bergeser ke kanan

E. Jumlah NH_3 berkurang karena sistem bergeser ke sisi dengan jumlah mol gas lebih banyak



Berdasarkan hasil pengamatan, tuliskan kesimpulan kondisi optimal (suhu, tekanan, volume, konsentrasi, dan katalis) untuk menghasilkan gas amonia (NH_3) secara maksimal. Gunakan Asas Le Chatelier!



CHEMISTRY LIVEWORKSHEETS