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		Kolom B – Pilihan pengaruh
1	Konsentrasi N_2 dan H_2 ditambah	◯ Kesetimbangan tidak bergeser, tetapi reaksi berlangsung lebih cepat
2	Tekanan dinaikkan	◯ Jumlah NH_3 berkurang karena kesetimbangan bergeser ke arah kiri (reaksi endoterm)
3	Suhu dinaikkan	◯ Jumlah NH_3 bertambah karena sistem bergeser ke sisi dengan jumlah mol gas lebih sedikit
4	Volume diperbesar	◯ Jumlah NH_3 bertambah karena kesetimbangan bergeser ke kanan untuk membentuk reaktan menjadi produk
5	Katalis ditambahkan	◯ 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