



Termokimia

Nama :

Kelas :

Tentukan apakah reaksi – reaksi berikut termasuk dalam reaksi eksoterm atau endoterm.

Sebongkah CaO dimasukkan kedalam gelas kimia yang berisi air menyebabkan air menjadi mendidih.



Pencampuran antara kristal $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dengan NH_4Cl menyebabkan tabung reaksi menjadi sangat dingin, menimbulkan aroma menyengat dan timbul embun di luar tabung reaksi.



Pelarutan urea, $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ dengan air mengakibatkan permukaan gelas kimia menjadi dingin.



Perekasian dua zat yang diawali dengan pembakaran, setelah reaksi berjalan pembakaran dihentikan dan ternyata reaksi tersebut terus berlanjut.



Pelarutan suatu zat pada pelarut tertentu ternyata mengakibatkan penurunan suhu larutan.



Dua zat dicampurkan belum terjadi reaksi, dengan pemanasan ternyata zat mulai bereaksi, sesaat, setelah bereaksi dan pemanasan dihentikan ternyata zat tersebut berhenti bereaksi.



Pengenceran asam nitrat pekat dengan aquades mengakibatkan gelas kimia menjadi hangat.



Reaksi antara larutan HCl dengan larutan NaOH membentuk larutan NaCl serta air dengan melepaskan kalor 54 kJ.



Pada reaksi padatan Fe_2O_3 dengan padatan karbon (C) membentuk padatan besi dan gas karbon monoksida memerlukan 621 kJ.



Pelarutan detergen menyebabkan wadah pelarutan menjadi panas.



Pencampuran dua zat dan secara spontan menghasilkan nyala api di atas zat tersebut.

