Latihan Individu Kegiatan Belajar 2

Silahkan kerjakan latihan individu berikut secara mandiri. Gunakan pemahaman yang telah diperoleh selama proses pembelajaran untuk menjawab setiap soal dengan tepat!

1. Berapakah koefisien setiap zat dari persamaan reaksi berikut agar setara?

   $\square\ C_3H_8(s) + \square\ O_2(g) \rightarrow \square\ CO_2(g) + \square\ H_2O(g)$

2. Perhatikan persamaan reaksi berikut ini!

   $Al_2O_3(s) + HCl(aq) \rightarrow AlCl_3(aq) + H_2O(l)$

   Jumlah atom O di reaktan sebelum disetarakan sebanyak $\square$. Sedangkan jumlah atom H di reaktan sebanyak $\square$ dan di produk sebanyak $\square$.

   Setelah disetarakan persamaan reaksi tersebut, lengkapilah koefisien dari persamaan reaksi tersebut :

   $Al_2O_3(s) + \square\ HCl(aq) \rightarrow \square\ AlCl_3(aq) + \square\ H_2O(l)$

   Berapakah jumlah atom H di reaktan setelah disetarakan? $\square$

3. $PI_3(s) + H_2O(l) \rightarrow H_3PO_3(aq) + HI(aq)$

   Dari persamaan reaksi tersebut, jumlah atom H di reaktan sebanyak $\square$ dan di produk sebanyak $\square$. Lengkapilah koefisien dari persamaan reaksi tersebut setelah disetarakan :

   $PI_3(s) + \square\ H_2O(l) \rightarrow H_3PO_3(aq) + \square\ HI(aq)$

   Setelah persamaan reaksi tersebut disetarakan, jumlah atom H menjadi di produk menjadi 3 $\square$.

4. Tuliskanlah persamaan reaksi berikut yang sudah setara!

   $NaOH(aq) + H_2SO4(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + H_2O(l)$