Jawablah pertanyaan di bawah ini berdasarkan soal-soal sebelumnya!

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!

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

   $\square$

LIVEWORKSHEETS