UJI KOMPETENSI PERSAMAAN REAKSI

KD. 3.8 Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, ***persamaan kimia*** konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia

Pilihlah Jawaban yang paling tepat

$$a\ Mg(OH)_2(s) + b\ HCl(l) \longrightarrow c\ MgCl_2(aq) + d\ H_2O(l)$$

1. Persamaan tersebut yang termasuk Pereaksi :
   a. $Mg(OH)_2$
   b. $MgCl_2$
   c. H_2O
   d. $MgCl_2$ dan H_2O
   e. $Mg(OH)_2$ dan HCl
2. Persamaan Tersebut yang termasuk Haasil Reaksi :
   a. $Mg(OH)_2$
   b. $MgCl_2$
   c. H_2O
   d. $MgCl_2$ dan H_2O
   e. $Mg(OH)_2$ dan HCl
3. Rumus kimia dari Magnesium Klorida, Magnesium Hidoksida adalah ....
   a. $Mg(OH)_2$, $MgCl_2$
   b. $MgCl_2$, $Mg(OH)_2$
   c. MgCl, MgOH
   d. Mg_2Cl, Mg(OH)
   e. $Mg(OH)_2$, MgCl
4. Koefisien dari persamaan diatas a,b, c dan d adalah
   a. 1, 2, 3 dan 2
   b. 1, 2, 1 dan 2
   c. 2, 1, 2 dan 1
   d. 1, 1, 2 dan 2
   e. 1, 2, 3 dan 1

LIVEWORKSHEETS

II. Isilah koefisien reaksi berikut

Setarakan reaksi-reaksi di bawah ini!

1. ☐ Fe_2O_3 (s) + ☐ CO(g) → ☐ Fe(s) + ☐ CO_2 (g)

2. ☐ Pb $(NO_3)_2$ (aq) + ☐ NaCl (aq) → ☐ $PbCl_2$ (aq)+ ☐ $NaNO_3$(aq)

LIVEWORKSHEETS