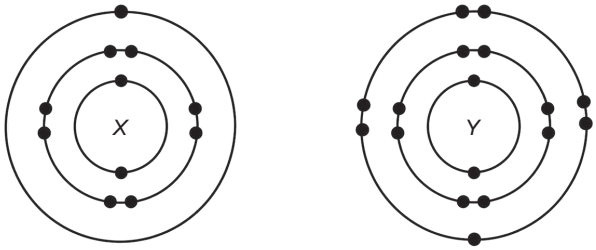
Praktis Lanjutan 1

1. Rajah menunjukkan susunan elektron bagi atom *X* dan atom *Y*. Atom *X* mempunyai susunan elektron **2.8.1**, manakala atom *Y* mempunyai susunan elektron **2.8.7**. **TP 4**

SP 5.1.1 5.2.1

*The diagram shows the electron arrangements of atoms X and Y. Atom X has **2.8.1** electron arrangement, while atom Y has **2.8.7** electron arrangement.*



(a) Nyatakan jenis ikatan yang terbentuk antara *X* dengan *Y*.
State the type of bond formed between X and Y.

(b) Terangkan pembentukan ikatan tersebut berdasarkan pemindahan elektron.
Explain the formation of the bond based on the transfer of electrons.

KBAT Menganalisis

2. Natrium klorida dan magnesium oksida ialah sebatian ion. Walau bagaimanapun, cas ion yang terbentuk adalah berbeza. Lengkapkan jadual dan jelaskan perbezaan cas ion tersebut. **TP 5**

SP 5.2.1

KBAT Menganalisis

Sodium chloride and magnesium oxide are ionic compounds. However, the charges of the ions formed are different. Complete the table and explain the difference in the charges of the ions.

Sebatian ***Compound***	**Ion yang terbentuk** ***Ions formed***	**Nisbah ion** *Ratio of ions*
NaCl		
MgO		

Penjelasan / *Explanation*:

© Penerbitan Pelangi Sdn. Bhd.

Praktis Lanjutan 2

1 Jadual menunjukkan nilai pH bagi tiga larutan. TP 4
The table shows the pH values of three solutions.

SP 6.3.2
KBAT Menganalisis

Larutan ***Solution***	*P*	*Q*	*R*
Nilai pH ***pH value***	2	7	12

(a) Susun larutan *P*, *Q* dan *R* mengikut urutan kekuatan kealkalian yang meningkat.
Arrange solutions P, Q and R in order of increasing alkalinity.

(b) Larutan manakah mempunyai kepekatan ion hidrogen, H^+, yang paling tinggi? Berikan alasan.
Which solution has the highest concentration of hydrogen ions, H^+? Give a reason.

2. Larutan natrium hidroksida, NaOH, dengan kepekatan 0.20 mol dm^{-3} disediakan dengan melarutkan NaOH pepejal dalam air. TP 5

SP 6.3.2
KBAT Mengaplikasi
A sodium hydroxide, NaOH, solution with a concentration of 0.20 mol dm^{-3} is prepared by dissolving solid NaOH in water.

(a) Hitungkan bilangan mol NaOH dalam 250 cm^3 larutan tersebut.
Calculate the number of moles of NaOH in 250 cm^3 of the solution.

(b) Hitungkan jisim NaOH yang diperlukan.
Calculate the mass of NaOH required.
[Ar: Na = 23, O = 16, H = 1]

© Penerbitan Pelangi Sdn. Bhd.