

### Jadual Berkala

Kumpulan ditentukan →			
Kala ditentukan →			
No proton	Susunan elektron	Kumpulan	Kala
8			
11			
20			

### Kumpulan 18

→ juga dikenali sebagai

→ dari atas

→

→

→

→

→

→

### Sifat fizikal

→ wujud sebagai

kerana

→ mempunyai

→

→ Takat lebur dan takat didih yang

→

→

→

### Bila menuruni kumpulan

→ Saiz

→ Jisim

→ Ketumpatan

→ Takat lebur dan takat didih

### Sifat kimia

→

### Kumpulan 1

→ juga dikenali sebagai

→ dari atas

→

→

→

→

→

→

### Sifat fizikal

→ wujud sebagai

→

→ konduktor elektrik yang

→ konduktor haba yang

→ takat lebur dan takat didih

### Bila menuruni kumpulan

→ Ketumpatan

→ Takat lebur dan takat didih



<p><u>Sifat kimia</u></p> <p>Untuk kumpulan 17</p> <p>→ bila bertindak balas, akan</p> <p>→ semakin</p> <p>Bila menurunni kumpulan, kereaktifan</p>	
<p>Bandingkan perubahan kereaktifan bila menurunni kumpulan</p>	
Kumpulan 1	Kumpulan 17

<p>Kumpulan 1</p> <p>→</p>
<p>Kumpulan 17</p> <p>→</p>

<p><u>Kala 3</u></p> <p>Bila merentasi kala</p> <p>→ susunan elektron</p> <p>→</p> <p>→ Saiz</p>
--

<p>Bandingkan perubahan saiz bila menurunni kumpulan dengan merentasi kala</p>	
Menurunni kumpulan	Merentasi kala
<p>→ Keelektronegatifan (keupayaan menarik elektron)</p>	

<p><u>Sifat logam</u></p> <p>Kala 3</p> <p>Na Mg Al Si P S Cl Ar</p> <p><u>Sifat oksida</u></p> <p>Kala 3</p> <p>Na Mg Al Si P S Cl Ar</p>
--

Bes → bertindakbalas dengan  
Asid → bertindakbalas dengan  
Amfoterik → bertindakbalas dengan

Sifat logam peralihan

→  
→ konduktor elektrik dan haba yang  
→ takat lebur dan takat didih yang

Sifat khas

→  
  
→  
  
→  
  
→

Tindak balas kumpulan 1

a) dengan oksigen

→ kereaktifan bila menurun kumpulan  
→  
  
→ pepejal berwarna

b) dengan air

→ kereaktifan bila menurun kumpulan  
→

→ gas terhasil

→ larutan terhasil  
→ menukarkan kertas litmus

c) oksida dengan air

→ larutan terhasil  
→ menukarkan kertas litmus

d) dengan klorin

→ kereaktifan bila menurun kumpulan  
→

→ pepejal berwarna

Tindak balas kumpulan 17

a) dengan air

→ keterlarutan bila menurun kumpulan  
→ bersifat sebagai peluntur  
→ menukarkan kertas litmus

b) dengan ferum

→ kereaktifan bila menurun kumpulan  
→

→ pepejal berwarna

c) dengan natrium hidroksida

