

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal-soal yang lainnya

## SOAL-SOAL RUMUS KIMIA & BILANGAN OKSIDASI

### Soal 1

Manakah dari zat-zat berikut ini yang terdapat dalam bentuk monoatomik.....

- A. nitrogen
- B. Besi
- C bromin
- D. fosfos
- E. belerang

### Soal 2

Manakah dari spesies-spesies dibawah ini yang ada dalam wujud molekul unsur.....

- A. Perak
- B. Nikel
- C. iodin
- D. besi
- E. karbon

### Soal 3

Manakah dari zat-zat berikut yang ada dalam bentuk molekul.....

- A. tembaga
- B. cadmium
- C. hydrogen
- D. natrium
- E. kalium

### Soal 4

Manakah diantara penulisan berikut ini yang menunjukkan molekul senyawa .....

- A. H<sub>2</sub>
- B. He
- C. CO
- D. K
- E. O

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal-soal yang lainnya

### Soal 5

Penulisan  $3 \text{ N}_2$  menyatakan.....

- A. 6 molekul nitrogen
- B. 3 molekul nitrogen
- C. 2 molekul nitrogen
- D. 6 atom nitrogen
- E. 3 atom nitrogen

### Soal 6

Manakah penulisan yang tepat untuk 5 molekul oksigen.....

- A. 5 O
- B.  $2\text{O}_2$
- C.  $\text{O}_5$
- D. 5  $\text{O}_2$
- E. 10 O

### Soal 7

Didalam rumus kimia  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  terdapat.....

- A. 1 atom K, 1 atom Cr, 1 atom O<sub>4</sub>
- B. 2 atom K, 1 atom Cr, 2 atom O
- C. 1 atom K, 1 atom Cr, 4 atom O
- D. 2 atom K, 1 atom Cr, 2 atom O<sub>2</sub>
- E. 1 atom K, 1 atom Cr, 4 atom O

### Soal 8

Dalam 1 molekul  $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$  terdapat .....

- A. 4 atom K, 1 atom Fe, 1 atom C, dan 1 atom N
- B. 4 atom K, 1 atom Fe, dan 6 atom CN
- C. 4 atom K, 1 atom Fe, 6 atom C, dan 6 atom N
- D. 8 atom K, 2 atom Fe, 12 atom C, dan 12 atom N
- E. 4 atom K, 1 atom Fe, 1 atom C, dan 6 atom N

### Soal 9

Diantara spesies-spesies berikut ini manakah yang memiliki jumlah atom oksigen yang paling banyak....

- A.  $2\text{H}_2\text{SO}_4$

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal-soal yang lainnya

- B. Al(OH)<sub>6</sub>
- C. 5HNO<sub>3</sub>
- D. CuSO<sub>4</sub>.5H<sub>2</sub>O
- E. Na<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.2H<sub>2</sub>O

### Soal 10

Tragedi minamata di Jepang disebabkan oleh pencemaran logam berat air raksa, manakah diantara lambing unsur ini yang merupakan lambing unsur air raksa

- A. Ar
- B. Pb
- C. Hg
- D. Al
- E. Ag

### Soal 11

Berapakah bilangan oksidasi dari Br dalam senyawa NaBrO<sub>4</sub> .....

- A. +5
- B. +6
- C. +7
- D. +8
- E. +9

### Soal 12

Manakah diantara senyawa Cl berikut ini yang memiliki bilangan oksidasi tertinggi.....

- A. Cl<sub>2</sub>
- B. HClO
- C. HClO<sub>2</sub>
- D. HClO<sub>3</sub>
- E. HClO<sub>4</sub>

### Soal 13

Senyawa yang memiliki rumus kimia Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> mengandung.....

- A. satu atom fosfor
- B. empat atom oksigen
- C. dua atom kalsium
- D. dua atom fosfor
- E. enam atom kalsium

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal-soal yang lainnya

### Soal 14

Manakah dari rumus kimia zat berikut ini yang merupakan rumus empiris .....

- A. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>
- B. N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>
- C. C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>
- D. CH<sub>2</sub>O
- E. CH<sub>3</sub>COOH

### Soal 15

Berapakah bilangan oksidar Mn dalam MnO<sub>4</sub>-

- A. +7
- B. +6
- C. +5
- D. +4
- E. +3

### Soal 16

Berapakah bilangan oksidasi P dalam senyawa H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.....

- A. +7
- B. +6
- C. +5
- D. +4
- E. +3

### Soal 17

Jika diketahui reaksi sebagai berikut,



Perubahan bilangan oksidasi N adalah .....

- A. dari +4 menjadi +5
- B. dari +5 menjadi +4
- C. dari +6 menjadi +4
- D. dari +7 menjadi +5
- E. dari +5 menjadi 0

### Soal 18

Diantara senyawa berikut ini manakah atom Mn yang memiliki bilangan oksidasi terkecil.....

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal-soal yang lainnya

- A.  $\text{MnO}_2$
- B.  $\text{Mn}_2\text{O}_3$
- C.  $\text{Mn}_3\text{O}_4$
- D.  $\text{MnO}$
- E.  $\text{KMNO}_4$

**Soal 19**

Berapakah bilangan oksidasi Fe dalam senyawa  $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$

- A. +1
- B. +2
- C. +3
- D. +4
- E. +5

**Soal 20**

Berpaakah bilangan oksidasi O dalam senyawa  $\text{H}_2\text{O}_2$ ...

- A. -1/2
- B. -1
- C. -2
- D. -3
- E. -4