ULANGAN KIMIA KELOMPOK A



Nama

Kelas

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

1. Tentukan Proton, elektron dan Neutron dari unsur berikut

1

Proton

Elektron

Neutron

2

Proton

Elektron

Neutron

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

2. **Tentukan Bilangan Kuantum elektron terakhir dari unsur berikut**

Bilangan Kuantum Utama (n) =

Bilangan Kuantum azimut (*l*) =

Bilangan Kuantum Magnetik (*m*) =

Bilangan Kuantum Spin (*s*) =

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

3. Tentukan posisi unsur-unsur berikut (golongan dan periode) dalam tabel periodik unsur!

Periode =

Golongan =

Periode =

Golongan =

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

4. Urutkan ketiga unsur tersebut berdasarkan ukuran jari-jari atomnya dari yang terkecil hingga terbesar, serta jelaskan alasannya!

Urutannya :

Alasan

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

5. Tuliskan reaksi pembentukan ikatan ion antara unsur-unsur berikut beserta rumus kimia senyawa yang terbentuk!

Senyawa yang Terbentuk :

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

6. Gambarkan struktur Lewis molekul Berikut serta tentukan jumlah Pasangan Elektron Ikatan (PEI) dan Pasangan Elektron Bebas (PEB) pada atom pusatnya! (H=1; Cl=17; C=6; O=8; N=7)

Ikatan Kovalen Tunggal :

Ikatan Kovalen Rangkap dua :

Ikatan Kovalen Rangkap Tiga :

Pasangan elektron bebas :

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

7. Tentukan bentuk molekul dari senyawa berikut: (B= 5; F=9; Be= 4; Cl=17; C=6; H=1; O=8)

Bentuk Molekul :

LIVEWORKSHEETS

$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

8. Diketahui senyawa H_2O (titik didih 100^0C) dan H_2S (titik didih -60^0C). Kedua unsur dan berada pada golongan yang sama (Golongan VIA).

Alasan :

Jenis Ikatan :

H_2O

H_2S

LIVEWORKSHEETS