**PRAKATA**

Alhamdulilllah, Terima kasih kepada rakan-rakan guru dan team sumberpendidikan kerana menyediakan RPT 2025 untuk kegunaan guru-guru di Malaysia.
Muaturun Percuma… **\*\*DILARANG UNTUK MENGAMBIL SEBARANG BENTUK DAN JENIS KEUNTUNGAN DARIPADA PIHAK KAMI DAN WEB INI SAMA ADA SECARA LANGSUNG ATAU TIDAK LANGSUNG.\*\***



**RANCANGAN PENGAJARAN TAHUNAN 2025**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| MINGGU | STANDARD KANDUNGAN  | STANDARD PEMBELAJARAN | CATATAN |
| **MINGGU 1****Kumpulan A**16 Februari – 22 Februari 2025**Kumpulan B**17 Februari – 23 Februari 2025 | 1.1 Evidens bagi Evolusi | 1.1.1 Menjelaskan dengan contoh perubahan yang berlaku pada organisma berlandaskan masa.1.1.2 Menerangkan proses evolusi dan kepentingannya. |  |
| **MINGGU 2****Kumpulan A**23 Februari – 1 Mac 2025**Kumpulan B**24 Februari – 2 Mac 2025 |  | 1.1.3 Mencerakinkan contoh evidens yang menunjukkan proses evolusi berlaku. |  |
| **MINGGU 3****Kumpulan A**2 Mac – 8 Mac 2025**Kumpulan B**3 Mac – 9 Mac 2025 | 1.2 Teori Evolusi  | 1.2.1 Menerangkan Teori Evolusi yang dikemukakan oleh Lamarck dan Darwin1.2.2 Menentukan taburan haiwan atau tumbuhan yang endemik pada sesuatu habitat dalam peta duni |  |
| **MINGGU 4****Kumpulan A**9 Mac – 15 Mac 2025**Kumpulan B**10 Mac – 16 Mac 2025 |  | 1.2.3 Menerangkan kepelbagaian organisma yang terhasil akibat hanyutan benua. |  |
| **MINGGU 5****Kumpulan A**16 Mac – 22 Mac 2025**Kumpulan B**17 Mac – 23 Mac 2025 |  | 1.2.4 Menerangkan hubungkait mekanisma pemilihan semula jadi dengan kepelbagaian sepsis1.2.5 Menaakul situasi berkaitan proses evolusi |  |
| **MINGGU 6**Kumpulan A23 Mac - 29 Mac 2025Kumpulan B24 Mac - 30 Mac 2025 | 1.3 Pengelasan Organisma | 1.3.1 Memerihalkan sejarah dan pengelasan Binomial Linneaus.1.3.2 Mewajarkan kepentingan taksonomi dalam sains.1.3.3 Berkomunikasi mengenai kerjaya berkaitan taksonomi. |  |
| **MINGGU 7****Kumpulan A**30 Mac - 5 April 2025**Kumpulan B**31 Mac - 6 April 2025 | 2.1 Komponen Abiotik dan Biotik serta Interaksidalam Ekosistem | 2.1.1 Menerangkan dengan contoh maksud habitat, populasi, komuniti, ekosistem dan nic.2.1.2 Mengenal pasti komponen abiotik dan biotik dalam ekosistem. |  |
| **MINGGU 8****Kumpulan A**6 April – 12 April 2025**Kumpulan B**7 April – 13 April 2025 |  | 2.1.3 Menerangkan interaksi antara komponen biotik dari segi pemakanan2.1.4 Menjalankan eksperimen untuk mengkaji persaingan antara tumbuhan. |  |
| **MINGGU 9****Kumpulan A**13 April – 19 April 2025**Kumpulan B**14 April – 20 April 2025 | 2.2 Proses Pengkolonian dan Proses Sesaran dalam Tumbuhan  | 2.1.5 Menjalankan eksperimen untuk mengkaji kesan pH terhadap pertumbuhan anakbenih.2.2.1 Menerangkan dengan contoh proses pengkolonian dan sesaran.2.2.2 Menerangkan ciri penyesuaian spesis perintis dan spesis penyesar. |  |
| **MINGGU 10****Kumpulan A**20 April – 26 April 2025**Kumpulan B**21 April – 27 April 2025 |  | 2.2.3 Menerangkan perubahan habitat yang disebabkan oleh spesies penyesar padasetiap peringkat sesaran sehingga mencapai komuniti klimaks. |  |
| **MINGGU 11****Kumpulan A**27 April – 3 Mei 2025**Kumpulan B**28 April – 4 Mei 2025 | 2.3 Ekologi Populasi | 2.3.1 Mengenal pasti teknik persampelan yang sesuai bagi mengkaji saiz populasi suatu organisma.2.3.2 Menganggar saiz populasi organisma dalam suatu habitat.2.3.3 Menentukan taburan organisma dalam suatu habitat berdasarkan kepadatan, frekuensi dan peratus litupan spesis |  |
| **MINGGU 12****Kumpulan A**4 Mei – 10 Mei 2025**Kumpulan B**5 Mei – 11 Mei 2025 | 2.4Ancaman Terhadap Ekosistem | 2.4.1 Memerihalkan bagaimana aktiviti manusia boleh mengancam ekosistem.2.4.2 Berkomunikasi mengenai langkah yang perlu diambil bagi mencegah danmengawal pencemaran dan kemerosotan kualiti ekosistem. |  |
| **MINGGU 13****Kumpulan A**11 Mei – 17 Mei 2025**Kumpulan B**12 Mei – 18 Mei 2025 | 3.1 Sejarah Jadual Berkala Unsur3.2 Kumpulan 1 | 3.1.1 Memerihalkan sejarah perkembangan Jadual Berkala Unsur.3.2.1 Menyenaraikan unsur dalam Kumpulan 1.3.2.2 Menerangkan sifat fizik dan sifat kimia unsur dalam Kumpulan 1 iaitu litium, natrium dan kalium.  |  |
| **MINGGU 14****Kumpulan A**18 Mei – 24 Mei 2025**Kumpulan B**19 Mei – 25 Mei 2025 |  | 3.2.3 Menyusun ikut urutan kereaktifan litium, natrium dan kalium.3.2.4 Meramalkan sifat fizik dan sifat kimia bagi unsur lain dalam Kumpulan 1.3.2.5 Berkomunikasi mengenai kegunaan unsur Kumpulan 1 dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 15****Kumpulan A**25 Mei – 31 Mei 2025**Kumpulan B**26 Mei – 1 Jun 2025 | 3.3 Kumpulan 173.4 Kumpulan 18 | 3.3.1 Mengenal pasti unsur dalam Kumpulan 173.3.2 Menerangkan sifat fizik dan sifat kimia unsur dalam Kumpulan 17 iaitu klorin, bromin dan iodin.3.3.3 Menyusun ikut turutan kereaktifan bagi klorin, bromin dan iodin3.3.4 Meramalkan sifat kimia dan sifat fizik bagi unsur lain dalam Kumpulan 17.3.3.5 Berkomunikasi mengenai kegunaan unsur Kumpulan 17 dalam kehidupan harian.3.4.1 Mengenal pasti unsur Kumpulan 183.4.2 Menerangkan sifat fizik unsur Kumpulan 18.3.4.3 Menerangkan trenda sifat fizik unsur Kumpulan 18.3.4.4 Menerangkan sifat kimia unsur Kumpulan 18 yang lengai dan kaitkan dengan susunan elektron3.4.5 Berkomunikasi mengenai kegunaan unsur Kumpulan 18 dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 16****Kumpulan A**8 Jun – 14 Jun 2025**Kumpulan B**9 Jun – 15 Jun 2025 | 3.5 Kala 3 3.6 Unsur Peralihan | 3.5.1 Menyenaraikan unsur Kala 3 yang bersifat logam, separa logam dan bukan logam.3.5.2 Menerangkan sifat fizik unsur dalam Kala 3 dari natrium ke argon.3.5.3 Menjelaskan dengan contoh oksida bes, oksida amfoterik dan oksida asid.3.5.4 Berkomunikasi mengenai kegunaan separa logam dalam kehidupan harian.3.6.1 Mengenal pasti unsur peralihan dalam Jadual Berkala.3.6.2 Menerangkan ciri istimewa unsur peralihan selain sifat logam3.6.3 Menghubungkait sifat fizik unsur peralihan dengan kegunaannya dalam kehidupan harian.3.6.4 Membuat inovasi kepada peralatan sedia ada dengan menggunakan unsur peralihan |  |
| **MINGGU 17****Kumpulan A**15 Jun – 21 Jun 2025**Kumpulan B**16 Jun – 22 Jun 2025 | 4.1 Jisim Atom Relatif, Jisim Molekul Relatif dan Jisim Formula Relatif | 4.1.1 Memerihalkan jisim atom relatif.4.1.2 Mengira jisim molekul relatif dan jisim formula relatif.4.1.3 Menyelesaikan masalah numerikal berkaitan jisim molekul relatif dan jisim formula relatif. |  |
| **MINGGU 18****Kumpulan A**22 Jun – 28 Jun 2025**Kumpulan B**23 Jun – 29 Jun 2025 | 4.2 Konsep Mol  | 4.2.1 Menerangkan konsep mol.4.2.2 Menghubungkaitkan bilangan mol atom dengan jisim bahan dan jisim atomrelatif/jisim molekul relatif.4.2.3 Menghubungkaitkan bilangan mol molekul dengan jisim molekul dan jisim molekulrelatif.4.2.4 Menerangkan maksud Pemalar Avogadro (NA) 4.2.5 Menghubungkaitkan Pemalar Avogadro (NA) dengan bilangan zarah dan bilangan mo4.2.6 Menyelesaikan masalah numerikal yang melibatkan bilangan mol |  |
| **MINGGU 19****Kumpulan A**29 Jun – 5 Julai 2025**Kumpulan B**30 Jun – 6 Julai 2025 | 4.3 Formula Kimia | 4.3.1 Menerangkan bagaimana ion positif dan ion negatif terbentuk dengan menggunakan lakaran.4.3.2 Menulis formula kimia sebatian4.3.3 Menjalankan eksperimen untuk mendapatkan formula kimia sebatian dan persamaan tindak balas. |  |
| **MINGGU 20****Kumpulan A**6 Julai - 12 Julai 2025**Kumpulan B**7 Julai - 13 Julai 2025 | 4.4 Konsep Mol dalam Persamaan Kimia4.5 Larutan Piawai | 4.4.1 Menulis persamaan kimia seimbang bagi tindak balas kimia.4.4.2 Menyelesaikan masalah berkaitan konsep mol berdasarkan persamaan kimia bagi tindak balas kimia.4.5.1 Menentukan kepekatan larutan menggunakan konsep bilangan mol.4.5.2 Mengira kepekatan sesuatu larutan dengan menggunakan kaedah pencairan. |  |
| **MINGGU 21****Kumpulan A**13 Julai – 19 Julai 2025**Kumpulan B**14 Julai – 20 Julai 2025 |  |  |  |
| **MINGGU 22****Kumpulan A**20 Julai – 26 Julai 2025**Kumpulan B**21 Julai – 27 Julai 2025 | 5.1 Kestabilan Unsur | 5.1.1 Melakar dan menerangkan susunan elektron duplet dan oktet bagi gas adi.5.1.2 Menerangkan ciri gas adi.5.1.3 Menghubungkaitkan kestabilan gas adi dengan susunan elektronnya.5.1.4 Menerangkan dengan contoh bagaimana unsur lain mencapai susunan elektron stabil. |  |
| **MINGGU 23****Kumpulan A**27 Julai – 2 Ogos 2025**Kumpulan B**28 Julai – 3 Ogos 2025 | 5.2 Ikatan Ion | 5.2.1 Menerangkan pembentukan ion positif dan ion negatif dengan lakaran susunanelektron.5.2.2 Memerihalkan pembentukan ikatan ion dalam sebatian ion5.2.3 Merumuskan sifat fizik bagi sebatian ion.5.2.4 Menerangkan dengan contoh sebatian ion dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 24****Kumpulan A**3 Ogos – 9 Ogos 2025**Kumpulan B**4 Ogos – 10 Ogos 2025 | 5.3 Ikatan Kovalen | 5.3.1 Menerangkan pembentukan ikatan kovalen tunggal dan ganda dua.5.3.2 Melakarkan susunan elektron sebatian kovalen. |  |
| **MINGGU 25****Kumpulan A**10 Ogos – 16 Ogos 2025**Kumpulan B**11 Ogos – 17 Ogos 2025 |  | 5.3.3 Merumuskan sifat fizik bagi sebatian kovalen.5.3.4 Menerangkan dengan contoh sebatian kovalen dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 26****Kumpulan A**17 Ogos – 23 Ogos 2025**Kumpulan B**18 Ogos – 24 Ogos 2025 | 6.1 Penghasilan Tenaga Elektrik daripada | 6.1.1 Memerihalkan proses pengoksidaan dan penurunan.6.1.2 Membina dan memerihalkan cara sel kimia ringkas beroperasi.6.1.3 Mengenal pasti tindak balas pengoksidaan dan penurunan di elektrod. |  |
| **MINGGU 27****Kumpulan A**24 Ogos – 30 Ogos 2025**Kumpulan B**25 Ogos – 31 Ogos 2025 | 6.2Tindak Balas Redoks | 6.2.1 Menerangkan tindak balas redoks dari segi penambahan dan penyingkiran elektron.6.2.2 Memerihalkan kegunaan tindak balas redoks dalam kehidupan.6.2.3 Mencipta sumber yang menggunakan proses redoks bagi menghasilkan tenaga. |  |
| **MINGGU 28****Kumpulan A**31 Ogos – 6 September 2025**Kumpulan B**1 September – 7 September 2025 | 7.1 Kuantiti Skalar dan Kuantiti Vektor | 7.1.1 Menerangkan dengan contoh maksud kuantiti skalar dan kuantiti vektor7.1.2 Memerihalkan paduan dan leraian vektor |  |
| **MINGGU 29****Kumpulan A**7 September – 13 September 2025**Kumpulan B**8 September – 14 September 2025 |  | 7.1.3 Menyelesaikan masalah yang melibatkan paduan dan leraian vektor. |  |
| **MINGGU 30****Kumpulan A**21 September – 27 September 2025**Kumpulan B**22 September – 28 September 2025 | 7.2 Daya | 7.2.1 Menjalankan eksperimen bagi mentahkikkan persamaan F=ma. |  |
| **MINGGU 31****Kumpulan A**28 September – 4 Oktober 2025**Kumpulan B**29 September – 5 Oktober 2025 |  | 7.2.2 Memerihalkan keadaan keseimbangan daya.7.2.3 Menyelesaikan masalah yang melibatkan paduan daya dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 32****Kumpulan A**5 Oktober - 11 Oktober 2025**Kumpulan B**6 Oktober - 12 Oktober 2025 | 7.3 Momentum | 7.3.1 Menerangkan momentum (p) sebagai hasil darab jisim (m) dan halaju (v), p = mv.7.3.2 Berkomunikasi mengenai Prinsip Keabadian Momentum dalam satu dimensi bagi satu pelanggaran dan letupan. |  |
| **MINGGU 33****Kumpulan A**12 Oktober – 18 Oktober 2025**Kumpulan B**13 Oktober – 19 Oktober 2025 | 7.4 Impuls | 7.4.1 Menerangkan tentang daya impuls dan beberapa contoh situasi yang melibatkan daya impuls.7.4.2 Memerihalkan impuls sebagai perubahan dalam momentum, iaitu : . |  |
| **MINGGU 34****Kumpulan A**19 Oktober – 25 Oktober 2025**Kumpulan B**20 Oktober – 26 Oktober 2025 |  | 7.4.3 Merumuskan daya impuls sebagai kadar perubahan momentum dalam perlanggaran atau letupan yang berlaku dalam masa yang singkat, iaitu:7.4.4 Menyelesaikan masalah yang melibatkan daya impuls. |  |
| **MINGGU 35****Kumpulan A**26 Oktober – 1 November 2025**Kumpulan B**27 Oktober – 2 November 2025 | 8.1 Keseimbangan Terma | 8.1.1 Menjelaskan dengan contoh mengenai keseimbangan terma.8.1.2 Menerangkan aplikasi keseimbangan terma dalam kehidupan. |  |
| **MINGGU 36****Kumpulan A**2 November – 8 November 2025**Kumpulan B**3 November – 9 November 2025 | 8.2 Muatan Haba Tentu | 8.2.1 Memerihalkan muatan haba tentu.8.2.2 Menjalankan eksperimen untuk menentukan muatan haba tentu cecair dan pepejal. |  |
| **MINGGU 37****Kumpulan A**9 November – 15 November 2025**Kumpulan B**10 November – 16November 2025 |  | 8.2.3 Berkomunikasi tentang aplikasi muatan haba tentu dalam kehidupan dan fenomena semula jadi. |  |
| **MINGGU 38****Kumpulan A**16 November – 22 November 2025**Kumpulan B**17 November – 23 November 2025 | 8.3 Haba Pendam Tentu | 8.3.1 Memerihalkan haba pendam pelakuran dan haba pendam pengewapan.8.3.2 Menjalankan eksperimen untuk menentukan haba pendam tentu pelakuran ais. |  |
| **MINGGU 39****Kumpulan A**23 November – 29 November 2025**Kumpulan B**24 November – 30 November 2025 |  | 8.3.3 Menjalankan eksperimen untuk menentukan haba pendam tentupengewapan air.8.3.4 Membandingkan haba pendam tentu pelakuran dan haba pendam tentupengewapan bagi satu bahan dari segi ikatan antara molekul.8.3.5 Berkomunikasi tentang aplikasi haba pendam tentu dalam kehidupan harian. |  |
| **MINGGU 40****Kumpulan A**30 November – 6 Disember 2025**Kumpulan B**31 November – 7 Disember 2025 |  |  |  |
| **MINGGU 41****Kumpulan A**7 Disember - 13 Disember 2025**Kumpulan B**8 Disember - 14 Disember 2025 |  |  |  |
| **MINGGU 42****Kumpulan A**14 Disember – 20 Disember 2025**Kumpulan B**15 Disember – 21 Disember 2025 |  |  |  |