

الوحدة الأولى : التفاعلات الكيميائية

تعريف التفاعل الكيميائي :

كسر الروابط الموجودة بين جزيئات المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة بين جزيئات النواتج



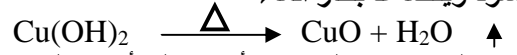
أنواع التفاعلات الكيميائية :

١- تفاعلات الانحلال الحراري

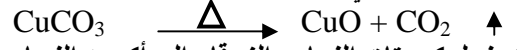
هي تفاعلات يتفكك فيها المركب إلى مواد عناصره الأولية أو إلى مواد أبسط منه
أ) ينحل أكسيد الزنبق الأحمر إلى الزنبق (فضي) ويتصاعد غاز الأوكسجين



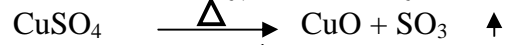
ب) ينحل هيدروكسيد النحاس الأزرق إلى أكسيد النحاس الأسود ويتصاعد بخار الماء



ج) ينحل كربونات النحاس الأخضر إلى أكسيد النحاس الأسود ويتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون



د) ينحل كبريتات النحاس الزرقاء إلى أكسيد النحاس الأسود ويتصاعد غاز ثالث أكسيد الكبريت



هـ) ينحل نترات الصوديوم الأبيض اللون إلى نيتريت صوديوم لونه أبيض مصفر ويتصاعد غاز الأوكسجين



٢- تفاعلات الانحلال

هي تفاعلات كيميائية يحل فيها عنصر أكثر نشاطا محل عنصر أقل نشاطا

تعريف متسلسلة النشاط الكيميائي :

هي ترتيب العناصر الفلزية تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي

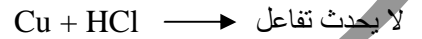
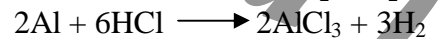
تنقسم تفاعلات الانحلال إلى :-

أ) تفاعلات الانحلال البسيط

١- انحلال فلز محل هيدروجين الماء



٢- انحلال فلز محل هيدروجين الحمض

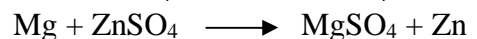
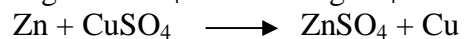
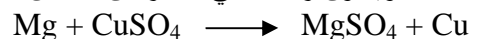


ملحوظة هامة:

يتأخر تفاعل الألومونيوم مع حمض الهيدروكلوريك نتيجة لتكون طبقة من أكسيد الألومونيوم على الفلز تؤخر من تفاعل الفلز مع الحمض

٣- انحلال فلز محل فلز آخر في محلول ملحه

يتفاعل الماغنيسيوم مع كبريتات النحاس فيحل محل النحاس لأنه أنشط منه ويتكون راسب بني محمر من النحاس



ب) تفاعلات الانحلال المزدوج

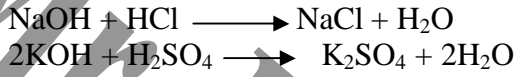
هي تفاعلات كيميائية يتم فيها تبادل بين شقي (أيونات) مركبين لينتج مركبين جديدين

ملحوظة هامة :

لا تعتبر تفاعلات الانحلال المزدوج تفاعلات أكسدة واختزال لأنه يحدث تبادل بين الأيونات بدون انتقال الكترونات من مادة لأخرى

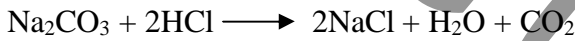
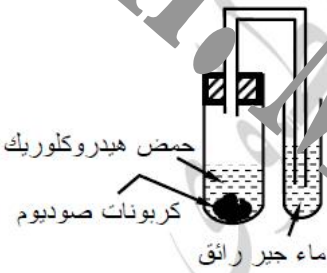
١- تفاعل التعادل :

هو تفاعل حمض مع قلوي لتكوين ملح وماء
- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم لتكوين ملح كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) وماء



٢- تفاعل الحمض مع الملح :

يتفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كربونات الصوديوم ليتكون ملح الطعام والماء ويحدث فوران نتيجة لتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يعكر ماء الجير الراقق

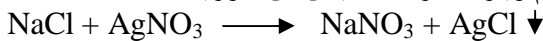


٣- تفاعل الانحلال المزدوج بين محاليل الأملاح

وتسمى بتفاعلات الترسيب لأنه ينتج عنها راسب

ملحوظة : يجب أن يكون أحد الملح ينذوب في الماء والآخر لا ينذوب في الماء

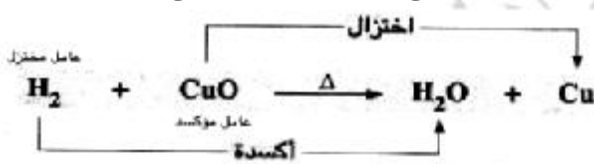
- يتفاعل كلوريد الصوديوم مع نترات الفضة ويتكون نترات الصوديوم وترسب راسب أبيض من كلوريد الفضة



الأكسدة والاختزال

أ) حسب المفهوم التقليدي

عند إمرار غاز الهيدروجين الجاف على أكسيد النحاس الأسود يتحول الهيدروجين إلى ماء وأكسيد النحاس إلى نحاس احمر



الأكسدة : زيادة نسبة الأوكسجين أو نقص نسبة الهيدروجين
الاختزال : نقص نسبة الأوكسجين أو زيادة نسبة الهيدروجين
العامل المؤكسد : مادة تعطي الأوكسجين أو تنزع الهيدروجين
العامل المختزل : مادة تنزع الأوكسجين أو تعطي الهيدروجين

ب) حسب المفهوم الإلكتروني



الأكسدة : عملية فقد الكترولونات
الاختزال : عملية اكتساب الكترولونات
العامل المؤكسد : المادة التي تكتسب الكترولونات
العامل المختزل : المادة التي تفقد أو تعطي الكترولونات
ملحوظة هامة :

الأكسدة والاختزال عمليتان متلازمتان تحدثان معا في نفس الوقت لأن العامل المؤكسد تحدث له عملية اختزال والعامل المختزل تحدث له عملية أكسدة

الدرس الثاني : سرعة التفاعل الكيميائي

تقسيم التفاعلات الكيميائية حسب سرعتها :

- 1- تفاعلات سريعة جدا : الألعاب النارية
- 2- تفاعلات بطيئة : تفاعل الزيوت مع الصودا الكاوية
- 3- تفاعلات بطيئة جدا : صدأ الحديد
- 4- تفاعلات بطيئة جدا جدا : تكوين النفط في باطن الأرض

تعريف سرعة التفاعل الكيميائي :

التغير في تركيز المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في وحدة الزمن

العوامل التي تؤثر في معدل سرعة التفاعل :

1- طبيعة المواد المتفاعلة

(أ) نوع الترابط :

يكون التفاعل لحظيا في حالة المركبات الأيونية لأنها تتفكك لأيونات ويحدث تجاذب بين الأيونات الموجبة والسالبة أما المركبات التساهمية يكون التفاعل بطيء لأنها تتم بين جزيئات المواد التساهمية ولا تتفكك لأيونات
 (ب) مساحة السطح المعرض للتفاعل :

كلما زادت مساحة السطح المعرض للتفاعل زادت سرعة التفاعل
تجربة : تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع برادة الحديد يكون أسرع من تفاعل الحمض مع قطعة من الحديد

2- تركيز المواد المتفاعلة

زيادة تركيز المتفاعلات يزيد من معدل التصادمات بين الجزيئات فيزيد من سرعة التفاعل الكيميائي
تجربة : وضع سلك مشتعل في أكسجين نقي يكون تفاعله أسرع من وضعه في أكسجين الهواء الجوي

تجربة : وضع قطعة ماغنيسيوم في حمض هيدروكلوريك مركز يكون تفاعله أسرع من وضعها في الحمض المخفف

3- تأثير درجة الحرارة

تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بارتفاع درجة الحرارة لزيادة عدد التصادمات بين الجزيئات
 مثال : يفسد الطعام في الصيف إذا ترك معرض للهواء لذا يجب وضعه في الثلاجة لأنها تخفض من درجة حرارة التفاعل فتخفض من معدل سرعة التفاعل

تجربة : عند وضع قرص فوزار في ماء ساخن يكون الفوران أسرع من وضع القرص في ماء بارد

4- تأثير العوامل الحفازة

تعريف العامل الحفاز : هو مادة تزيد من معدل التفاعل الكيميائي دون أن تشارك فيه

دور العامل الحفاز في التفاعل :

- 1- يغير من سرعة التفاعل ولا يؤثر عليه
- 2- لا يحدث له تغيير كيميائي أو نقص في كتلته
- 3- يقلل من الطاقة اللازمة للتفاعل
- 4- تكفي كمية صغيرة منه لاتمام التفاعل

طريقة عمل العامل الحفاز :

يرتبط بالمواد المتفاعلة أثناء بدء التفاعل ثم ينفصل عنها لتكوين النواتج في نهاية التفاعل

تجربة : تفكك فوق أكسيد الهيدروجين يكون أسرع بوضع قليل من فوق أكسيد المنجنيز

تأثير الانزيمات على سرعة التفاعل الكيميائي :

يحتوي جسم الانسان على العديد من الانزيمات كل منها يؤدي دور محدد فتزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لمعظم العمليات الحيوية التي يقوم بها جسم الانسان

تجربة : تفكك فوق أكسيد الهيدروجين سريعا بوضع قطعة من البطاطا فيه (لوجود أنزيم الأوكسيديز) الذي يعمل كعامل حفاز يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي

الدرس الثالث : المخاليط

يتقسم المخلول إلى :

المخلول المتجانس	المخلول الغير متجانس
تتوزع فيع جزيئات المذاب في المذيب بطريقة منظمة	تتوزع فيع جزيئات المذاب في المذيب بطريقة غير منظمة
لا يمكن تمييز أجزاءه بالعين المجردة	يمكن تمييز أجزاءه بالعين المجردة
محلول السكر في الماء محلول ملح الطعام في الماء	الرمل في الماء الزيت في الماء

تعريف المحلول : هو مخلوط متجانس التركيب والخواص يتكون من مادتين أو أكثر غير متحدتين كيميائيا

تركيب المحلول :

المذيب : المادة التي توجد بكمية أكبر في المحلول
المذاب : المادة التي توجد بكمية أقل في المحلول

ينقسم المحلول إلى :

محلول غير مشبع	محلول مشبع	محلول فوق مشبع
يمكن اذابة كمية اضافية من المذاب فيه عند درجة حرارة معينة	لا يمكن اذابة كمية اضافية من المذاب فيه عند نفس درجة الحرارة	يقبل اذابة كمية اضافية من المذاب عند زيادة درجة الحرارة

محاليل الأحماض والقواعد والأملاح

تعريف الأحماض : مادة تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروجين الموجبة H^+

تعريف القواعد : مادة تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروكسيد السالبة OH^-

تعريف الأملاح : هي ناتج تفاعل الأحماض مع القلويات

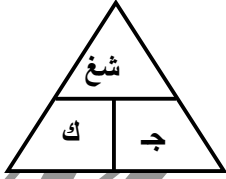
* الأهمية الاقتصادية للأحماض :

- 1- حمض المعدة : هضم البروتينات
- 2- حمض اللاكتيك : تسهيل حركة العضلات
- 3- حمض الفوليك : ضروري لنمو الجسم
- 4- حمض السكوريك : يقي الجسم من الامراض

ملحوظة : تنتقل الكهربائية بين موصلين كلما كان هناك فرق في الجهد وعندما يتساوى جهد الموصلين (لا يكون هناك فرق في الجهد) لا ينتقل التيار الكهربائي

تعريف فرق الجهد الكهربائي : هو مقدار الشغل المبذول لنقل كمية من الكهربائية قدرها 1 كولوم بين طرفي هذا الموصل

القانون المستخدم :



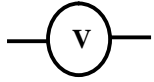
$$\text{فرق الجهد} = \frac{\text{الشغل المبذول}}{\text{كمية الكهرباء}}$$

وحدة القياس :

فرق الجهد : الفولت
الشغل المبذول : الجول
كمية الكهرباء : الكولوم

تعريف الفولت : هو فرق الجهد بين طرفي موصل عندما يبذل شغلا قدره واحد جول لنقل كمية من الكهرباء قدرها 1 كولوم بين طرفي الموصل

الجهاز المستخدم :



الفولتميتر ويوصل في الدائرة على التوازي

القوة الدافعة الكهربائية لمصدر كهربي :

هي فرق الجهد بين قطبي المصدر الكهربائي في حالة عدم مرور تيار كهربائي (الدائرة مفتوحة)

3- المقاومة الكهربائية

هي الممانعة التي يلقاها التيار الكهربائي أثناء مروره في الموصلات الكهربائية

يستخدم لقياسها جهاز الأومميتر ووحدة القياس هي الأوم

أنواع المقاومة الكهربائية :



1- مقاومة ثابتة : يرمز لها بالرمز



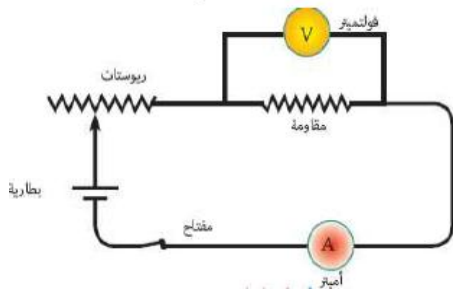
2- مقاومة متغيرة (ريوستات منزلة) ويرمز لها بالرمز

وتستخدم الريوستات في التحكم في سرعة الموتور الكهربائي والتحكم في الإضاءة المنزلية وتزداد قيمة المقاومة الكهربائية في أجهزة المنزل لمنع زيادة تدفق التيار الكهربائي

قانون أوم

(العلاقة بين شدة التيار وفرق الجهد)

نكون دائرة كالتالي :



نغلق الدائرة ونأخذ قراءة الأميتر والفولتميتر نعدل من قيمة الريوستات ونأخذ قراءة الأميتر والفولتميتر

- 5- حمض الستريك : حفظ الأغذية
- 6- حمض الكبريتيك : بطاريات السيارات - الألياف الصناعية - تكرير البترول
- 7- حمض النيتريك والفسفوريك : الأسمدة الزراعية
- 8- حمض الهيدروكلوريك : المنظفات الصناعية - تلميع أسطح المعادن المراد طلاؤها

* الأهمية الاقتصادية للقواعد :

- 1- هيدروكسيد الكالسيوم : تحضير خلطة الأسمنت - تقليل حموضة التربة - معالجة المياه
- 2- هيدروكسيد الماغنيسيوم : الأدوية المضادة لحموضة المعدة

* الأهمية الاقتصادية للأملاح :

- 1- كلوريد الصوديوم : حفظ وتمليح الطعام
- 2- أملاح الكالسيوم والمغنيسيوم : تكوين العظام والأسنان
- 3- أملاح الفسفور : تكوين الأنسجة
- 4- الصوديوم والبوتاسيوم : نقل البسالات العصبية
- 5- كربونات الكالسيوم : صناعة الزجاج والأسمنت
- 6- نترات البوتاسيوم : صناعة المتفجرات والأسمدة
- 7- نترات الفضة : صناعة أفلام الكاميرا الحساسة

الوحدة الثانية : الطاقة الكهربائية والنشاط الإشعاعي

الدرس الأول : الخصائص الفيزيائية للتيار الكهربائي

يفضل استخدام الطاقة الكهربائية لأنها طاقة نظيفة لا تلوث البيئة

تعريف التيار الكهربائي : تدفق شحنات كهربائية سالبة (الالكترونات) في مادة موصلة (سلك معدني)

1- شدة التيار

تعريف شدة التيار : هي كمية الكهرباء المتدفقة خلال مقطع من موصل في الثانية الواحدة

القانون المستخدم :

$$\text{شدة التيار} = \frac{\text{كمية الكهرباء}}{\text{الزمن بالثانية}}$$

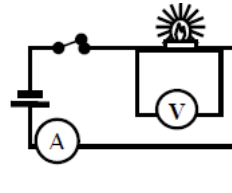


وحدة القياس :

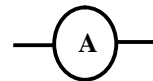
شدة التيار : الأمبير
كمية الكهرباء : الكولوم
الزمن : الثانية

تعريف الأمبير : شدة التيار الكهربائي الناتج عن مرور كمية من الكهرباء مقدارها واحد كولوم عبر مقطع من موصل في الثانية الواحدة

الجهاز المستخدم :



الأميتر ويوصل في الدائرة الكهربائية على التوالي ورمزه



2- فرق الجهد

تعريف الجهد الكهربائي لموصل : هو الحالة الكهربائية لموصل التي نتبين منها اتجاه انتقال الكهربائية منه أو إليه إذا ما وصل بموصل آخر

نكرر العمل السابق عدة مرات ونضع النتائج في جدول

قراءة الأميتر (ت)	قراءة الفولتميتر (ج)	ج ت

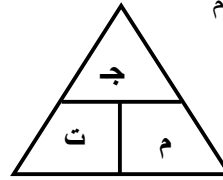
نلاحظ من الجدول السابق :

حاصل قسمة ج على ت مقدار ثابت (هو مقاومة الموصل)

ويرمز له بالرمز (م) ووحدتها الأوم

$$ج = م \times ت$$

$$أي أن : م = \frac{ج}{ت}$$



نص قانون أوم :

(شدة التيار المار في موصل تتناسب طرديا مع فرق الجهد بين طرفي هذا الموصل عند ثبوت درجة الحرارة)

تعريف الأوم : هو مقاومة موصل كهربى تسمح بمرور تيار كهربى شدته 1 أمبير عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه 1 فولت

تعريف الأمبير : هو شدة التيار الكهربى لموصل مقاومته 1 أوم عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه 1 فولت

تعريف الفولت : هو فرق الجهد بين طرفي موصل مقاومته 1 أوم يمر به تيار شدته 1 أمبير

الدرس الثاني : التيار الكهربى والأعمدة الكهربائية

أنواع التيار الكهربى

المقارنة	تيار مستمر	تيار متردد
مصدره	الأعمدة الكهربائية	المولدات الكهربائية
خواصه	ثابت الشدة والاتجاه	متغير الشدة والاتجاه
نقله	ينقل لمسافات قصيرة	ينقل لمسافات بعيدة
استخدامه	الطلاء الكهربى - تشغيل بعض الأجهزة	الإضاءة - تشغيل معظم الأجهزة الكهربائية
تحويله	لا يحول لتيار متردد	يحول لتيار مستمر
الرسم		

طرق توصيل الأعمدة الكهربائية :

1- التوصيل على التوالي :

يتم توصيل الطرف الموجب للعمود الأول بالطرف السالب للثاني والطرف الموجب للثاني بسالب العمود الثالث وهكذا



القوة الدافعة الكهربائية للبطارية = 1 ق + 2 ق + 3 ق +

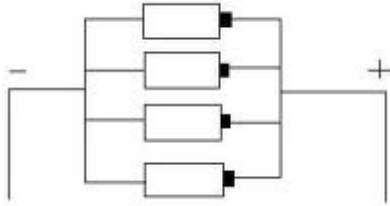
مميزاتها : تعطي تيار كهربى قوى

عيوبها : أ) التيار يستمر لفترة قصيرة

ب) إذا تلف أحد الأعمدة ينقطع التيار الكهربى

2- التوصيل على التوازي :

يتم توصيل الأطراف الموجبة معا والسالبة معا



القوة الدافعة الكهربائية للبطارية = ق للعمود الواحد

أو القوة الدافعة الكهربائية لأكبر عمود كهربى

مميزاتها : 1- يعطي تيار يستمر لفترة كبيرة

2- إذا تلف أحد الأعمدة لا يتأثر التيار الكهربى

عيوبها : التيار ضعيف نوعا ما

الدرس الثالث : النشاط الإشعاعى والطاقة النووية

تعريف العناصر المشعة : هي عناصر تحتوي أنوية ذراتها

على عدد من النيوترونات يزيد على العدد اللازم لاستقرارها

ظاهرة النشاط الإشعاعى : هي عملية التحول التلقائى

لأنوية ذرات بعض العناصر الموجودة في الطبيعة محاولة منها

للوصول إلى تركيب أكثر استقرار

ملحوظة : النواة مخزن الكتلة لاحتوائها على البروتونات

والنيوترونات ذات الكتل الكبيرة

ملحوظة : النواة مخزن الطاقة لوجود قوى تجاذب بين

البروتونات والنيوترونات وقوى تنافر بين البروتونات وبعضها

ملحوظة : انفجار مفاعل تشيرنوبل كان نتيجة خطأ في التشغيل

* **مقارنة بين النشاط الإشعاعى الطبيعى والصناعى**

النشاط الإشعاعى الطبيعى	النشاط الإشعاعى الصناعى
تصدر اشعاعات من العناصر المشعة الموجودة في الطبيعة مثل الروبيديوم والزركونيوم	الإشعاع أثناء التفاعلات النووية التي يمكن التحكم بها مثل المفاعلات السلمية أو التي لا يمكن التحكم بها مثل القنابل الذرية

* مقارنة بين المصادر الطبيعية والصناعية للإشعاع

المصادر الطبيعية	المصادر الصناعية
- العناصر المشعة الموجودة في الطبيعة - الأشعة الكونية من الفضاء	- من المفاعلات النووية - تجارب التفجير النووي التي تجريها بعض الدول

* تأثيرات النشاط الإشعاعى

المقارنة	التأثيرات البدنية	التأثيرات الخوية
التعريف	تغيرات تطرأ على الكائن الحي نفسه نتيجة التعرض للإشعاعات	تغيرات في تركيب الخلايا
الأضرار	تغير في تركيب الكروموسومات الجنسية يكون نتيجته مواليد غير عاديين ومشوهين	* تغيير تركيب هيموجلوبين الدم فيصبح غير قادر على حمل الأكسجين * وتدمير الخلايا

* الاستخدامات السلمية للطاقة النووية

المجال	الاستخدام
الطب	علاج وتشخيص بعض أمراض السرطان
الزراعة	القضاء على الآفات وتحسين سلالات بعض النباتات
الصناعة	تحويل الرمال إلى شرائح سيليكون والكشف عن عيوب الصناعة
توليد الكهرباء	تسخين الماء واستخدام البخار في تشغيل التوربينات والمولدات الكهربائية
استكشاف الفضاء	وقود نووي للصواريخ
التنقيب	التنقيب عن البترول والمياه الجوفية

طرق الوقاية من التلوث الإشعاعي

- 1- عدم التعرض للإشعاع
- 2- ارتداء المخالطين للإشعاع قفازات وملابس واقية
- 3- مراعات الاحتياطات التالية عند التعامل مع النفايات (أ) بعيدة عن مجرى المياه الجوفية (ب) المنطقة مستقرة لا تتعرض لزلازل أو براكين
- 4- التخلص من النفايات بعدة طرق : (أ) النفايات ذات الإشعاعات الضعيفة تحاط بطبقة من الأسمنت والصخور بباطن الأرض (ب) النفايات ذات الإشعاعات القوية تدفن على أعماق كبيرة جدا في باطن الأرض
- 5- وضع قوانين تلزم المحطات النووية بتبريد مياهها الساخنة قبل القاءها في المياه

الوحدة الثالثة : الجينات والوراثة

الدرس الأول : المبادئ الأساسية للوراثة

تعريف علم الوراثة : علم يبحث في انتقال الصفات الوراثية من جيل لآخر بدراسة أوجه الشبه والاختلاف بين الآباء والأبناء

الصفات الوراثية	الصفات المكتسبة
تنتقل من جيل لآخر	لا تنتقل من جيل لآخر
لون الشعر - لون الجلد	لعبة الكرة - تعلم مهارة

تعريف مبدأ السيادة التامة : هي ظهور صفة وراثية في أفراد الجيل الواحد عند تزاوج فردين يحمل كلاهما صفة وراثية نقية مضادة للصفة التي يحملها الفرد الآخر

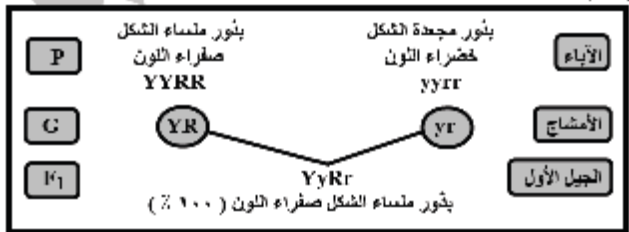
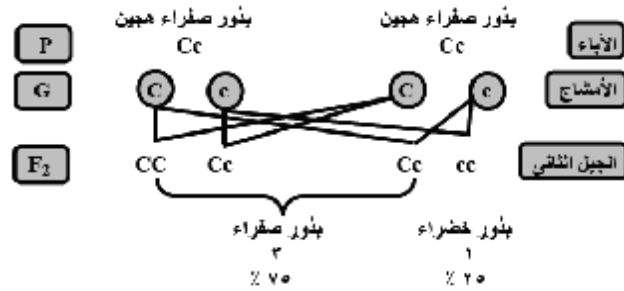
الصفة السائدة	الصفة المتنحية
قد تكون نقية أو هجين	دائما نقية
تظهر في الجيل الأول بنسبة ١٠٠% والثاني بنسبة ٧٥%	لا تظهر في الجيل الأول وتظهر في الثاني بنسبة ٢٥%
من أمثلتها في نبات البسلة	من أمثلتها في نبات البسلة
طول النبات - ازهار الحمراء	قصر النبات - ازهار بيضاء
- ازهار جانبية - بذرة ملساء	- ازهار طرفية - بذرة مجعدة
- قرون صفراء - قرون ملساء	- قرون مجعدة - قرون صفراء

الفرد النقي	الفرد الهجين
يحصل على زوج متماثل من الجينات سواء كانا سائدين أو متحيين	يحصل على زوج مختلف من الجينات أحدهما سائد والآخر متحي

قانون مندل الأول	قانون مندل الثاني
إذا اختلف فردان نقيان في صفاتهما المتبادلة فإنهما ينتجان بعد زواجهما جيلا به صفة أحد الفردين فقط ثم تورث الصفات معا في الجيل الثاني بنسبة ٣ : ١	إذا تزوج فردان مختلفان في صفتها المتبادلة فإنهما ينتجان بعد زواجهما جيلا به زوج منهما مستقلة وتظهر في الجيل الثاني بنسبة ٣ : ١

ملحوظات هامة :

- ١- يعرف قانون مندل الأول بانعزال العوامل الوراثية لأن عملي الصفة الوراثية ينعزلان عن بعضهما عند تكوين الأمشاج
- ٢- الصفة المتنحية دائما نقية لأن يلزم لظهورها تجمع عاملين متماثلين للصفة المتنحية
- ٣- قام مندل بزراعة نبات بازلاء يعطي بذور صفراء مع آخر يعطي بذور خضراء لأجيال عدة حتى يتأكد من نقاء الصفة
- ٤- انتزع مندل الأسدية من أزهار النباتات قبل نضج المتك حتى لا يحدث تلقح ذاتي (يتم تلقح خلطي)
- ٥- غطي مندل مياصم أزهار النباتات في نجاربه حتى لا يحدث تلقح خلطي (يتم تلقح ذاتي)



	YR	Yr	yR	yr
YR	YYRR صفراء ملساء	YYRr صفراء ملساء	YyRR صفراء ملساء	YyRr صفراء ملساء
Yr	YYRr صفراء ملساء	YYrr صفراء مجعدة	YyRr صفراء ملساء	Yyrr صفراء مجعدة
yR	YyRR صفراء ملساء	YyRr صفراء ملساء	yyRR خضراء ملساء	yyRr خضراء ملساء
yr	YyRr صفراء ملساء	Yyrr صفراء مجعدة	yyRr خضراء ملساء	yyrr خضراء مجعدة

بعض الصفات السائدة والمتنحية في الانسان :

- ١- الالتفاف الأنبوبي للسان صفة سائدة
- ٢- شحمة الأذن المنفصلة تسود على المتصلة
- ٣- الشعر المجعد يسود على الناعم المستقيم
- ٤- العيون الواسعة تسود على الضيقة
- ٥- وجود غمازات تسود على عدم وجودها
- ٦- عدم وجود النمش يسود على وجود النمش

انتهت بحمد الله ونوفيقه