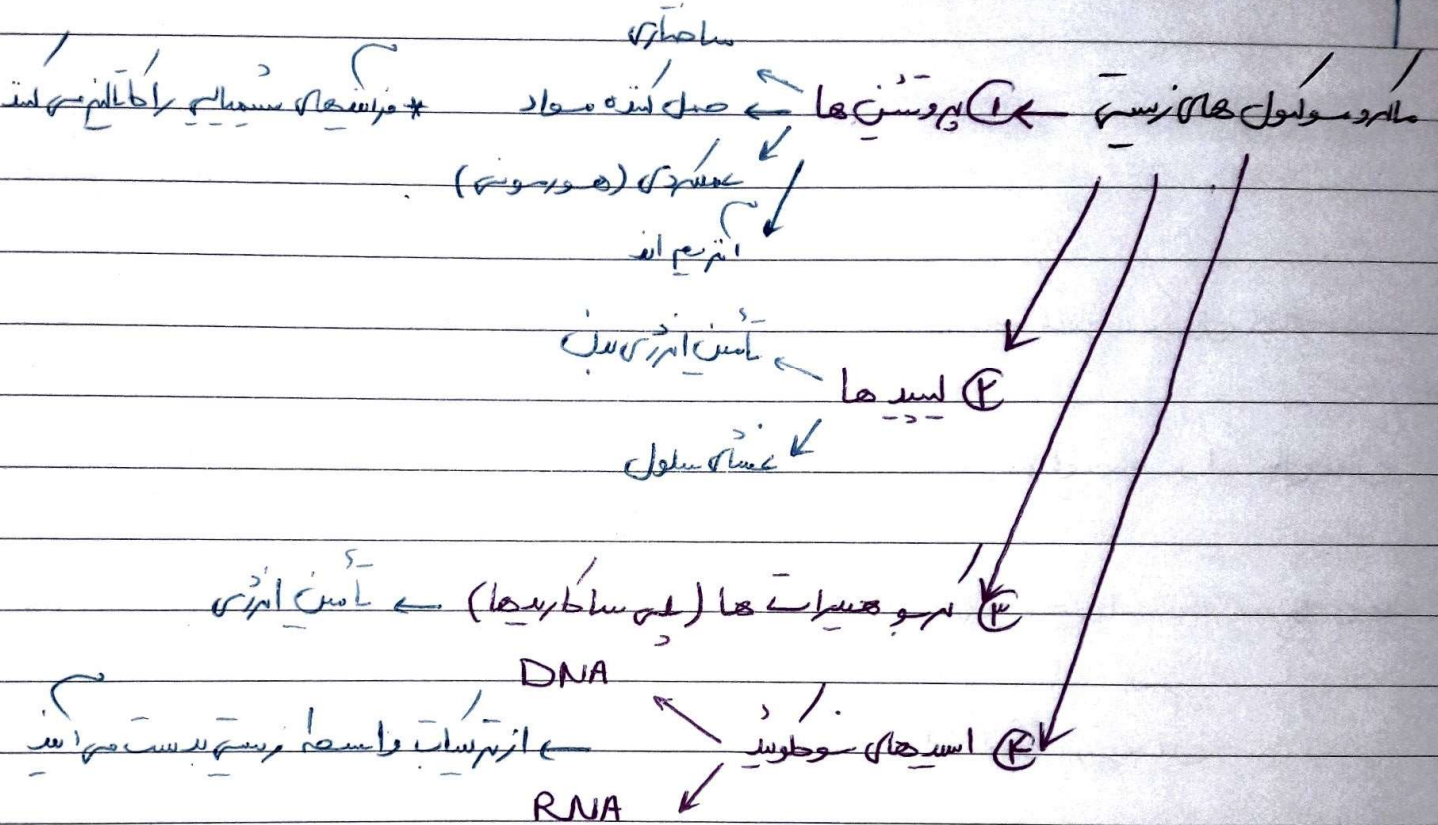


ساخت مولکول‌های زیستی

از به هم پیوستن زنجیره‌ها از مولکول‌ها، مولکول‌های بزرگ یا اتصال مولکول‌های زیستی بوجود می‌آید



ترتیب واسطه‌زیستی

اسیدهای نوکلئیک و سولفونامیدها

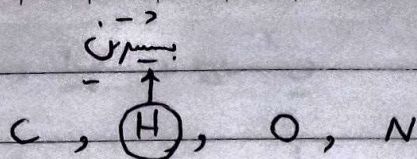
پروئین‌ها ← اسیدهای آمینه

اسیدها ← اسیدهای چرب

پروئین‌ها ← سولفونامیدها → آنزیم‌ها



چار عنصر هم درین:



چهار گروه اصلی مالرو مولکول ها:

① اسیدها، قوتوسیدها، و صیفیه اطلاعات درایسه را دارند.

② پروتین ها، نقش آنزیمی، عضو و غیره، حامل، ساختاری و غشای سلول دارند.

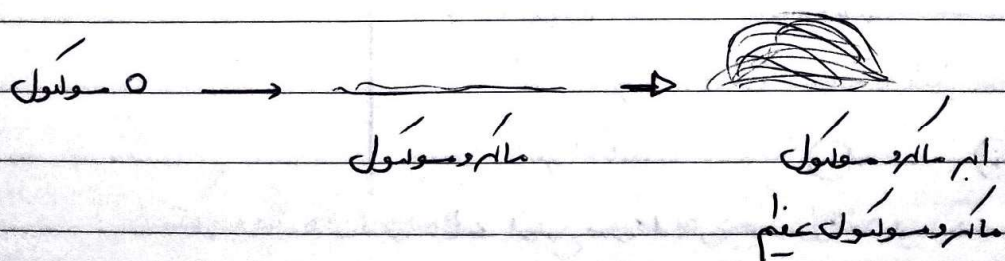
③ کربوهیدرات ها (پلی ساکرایدها) دارای نقش ذخیره ای انرژی هستند.

④ لیپیدها (چربی ها) در ذخیره انرژی و ساختار غشای سلولی.

انصال مالرو مولکول ها:

از اتصال مالرو مولکول ها هم، مولکول ها که غلیظ مانند لیپو پروتین ها، گلیکو پروتین ها

خطوط پروتین ها و پروتین ها که غلیظ تولید می شوند.





لیپوپروتئین ← اسید + پروتئین

گلیکوپروتئین ← کربوهیدرات + پروتئین

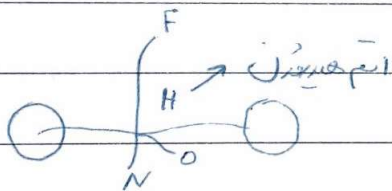
نوپروتئین ها ← اسید نوکلئیک + پروتئین

پروتئین ملر جلد ← پروتئین + ملر

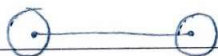
ارتباط ماکرومولکول ها هم توسط پیوندها ضعیف مانند پیوند هیدروژنی، الکترواستاتیکی

ایزرفر یا هیپرفور و فاندر والس انجام می شود و با تمام شدن مولکول ها به ترتیب ذرات داخل

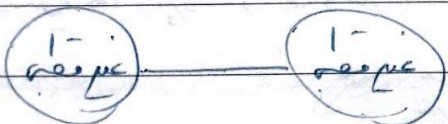
مسلک سل هسته می شوند و لیزوفورم بوجود می آید.



پیوند هیدروژنی



پیوند واندر والس



پیوند ایزرفر



پیوند الکترواستاتیکی

از نوع یون آمین مولکول ها هستند.



خواص غنی مایه مولکولها:

خاصیت کلوسید: به معنای غنی قابل حل بودن در آب و حسیب شدن و پاره مواد به دو حالت عمیق

میشود: 1) حالت نرسیده (ذرات به هم می چسبند و کم سیال ترند)

در اثر غنی شدن ماده در آب و ایجاد بلور صورت میگیرد.

2) ایجاد راه و محلول غنی چسب در آب

1- صفت غنی کلوسیدها:

کلوسیدها به دو نوع اند یا حلال دوست اند یا حلال نهم

حلال دوست یعنی کلوسید با مولکولهای حلال پیوند ~~می~~ است؟ نه امر این حلال آب

است و دوست

حلال نهم: مواد کلوسیدی نمیتوانند با حلال پیوند برقرار است؟ امر حلال آب است و نهم

این نهمها مختلف در اندازه ساختار مایه مولکولها:

نیمه فائروالسی - نهمهای ضعیف هستند و در موصل کوتاه اثر میگذارد.

پیوند هیدروژنی - هیدروژن بین مولکولها اتمهای اتم و پلها جاذبه بین مولکولها ایجاد

میشود.