



- ۱- نمره کوییز ۲
- ۲- نمره تحقیق کلاسی و سمینار ۵
- ۳- نمره میان ترم ۳
- ۴- نمره پایان ترم ۱۰



برنامه درسی

هفته	موضوع
1	مقدمه ای بر نانو مواد
2	روش های مهم در سنتز نانو ذرات
3	نانو تیوب کربن
4	نانوذرات فلزی طلا - نقره - مس
5	سنتز اکسید تیتانیم و روی
6	کوانتوم دات
7-8	کاربرد نانو مواد در مواد شیمیایی (رنگدانه)
9	کاربرد نانو مواد در هوا و فضا و صنعت اتومبیل
10 - 11	کاربرد نانو مواد در انرژی
12	کاربرد نانو مواد در تصفیه آب کاربرد نانو مواد در پوشاک و صنعت ساختمانی



نانو مواد

- تاریخچه
- تعریف علم نانو مواد
- چرا مواد نانو با مواد حجیم فرق دارد
- علوم نانو
- فناوری نانو
- کاربردهای نانو مواد



تاریخچه

قدمت علم نانو به شروع حیات روی کره زمین برمی گردد. جانوران نرم تن صدف دار و حلزون ها، صدفهای بسیار سختی را می سازند که در واحد های نانو ساختاری بسیار محکم به یکدیگر متصل شده اند. قرن چهارم پس از میلاد: شیشه سازان رومی شیشه هایی حاوی فلزات نانو مقیاس می ساختند. قرن ۱۸ و ۱۹: فناوری عکاسی که وابستگی کاملی به ذرات بسیار ریز نقره دارد، توسعه یافت.

البته ایده نانو توسط « ریچارد فایمن » با طرح چهار سؤال زیر که در یک سمینار عنوان کرد به صورت علمی در جوامع علمی مطرح شد:

- ۱- آیا میتوان اتمها را جابجا کرد؟ (مثلا جای اتم A را با اتم B عوض کنیم.)
- ۲- آیا می شود ماشینهای بسیار بسیار کوچک درست کرد؟ (مثلا با چند اتم...)
- ۳- آیا میتوانیم سیم هایی درست کنیم که از اتم ساخته شده باشند؟
- ۴- آیا قوانین فیزیک در برابر این جزئیات مقاومت می کنند؟



تعریف علم نانو مواد

مطالعه پدیده ها و دستکاری مواد در مقیاس حدود ۱۰۰ نانومتر که در این مقیاس کوچک خصوصیات مواد با ویژگی هایشان در مقیاس بزرگ متفاوت است.



چرا مواد نانو با مواد حجیم فرق دارند؟

کوچک شدن اندازه ذرات در حد نانومتر سبب تغییراتی در خواص فیزیکی و شیمیایی آنها می‌شود. مهم‌ترین دلیل آنها عبارتند از: افزایش نسبت سطح به حجم (surface area) ورود اندازه ذره به قلمرو آثار کوانتومی.

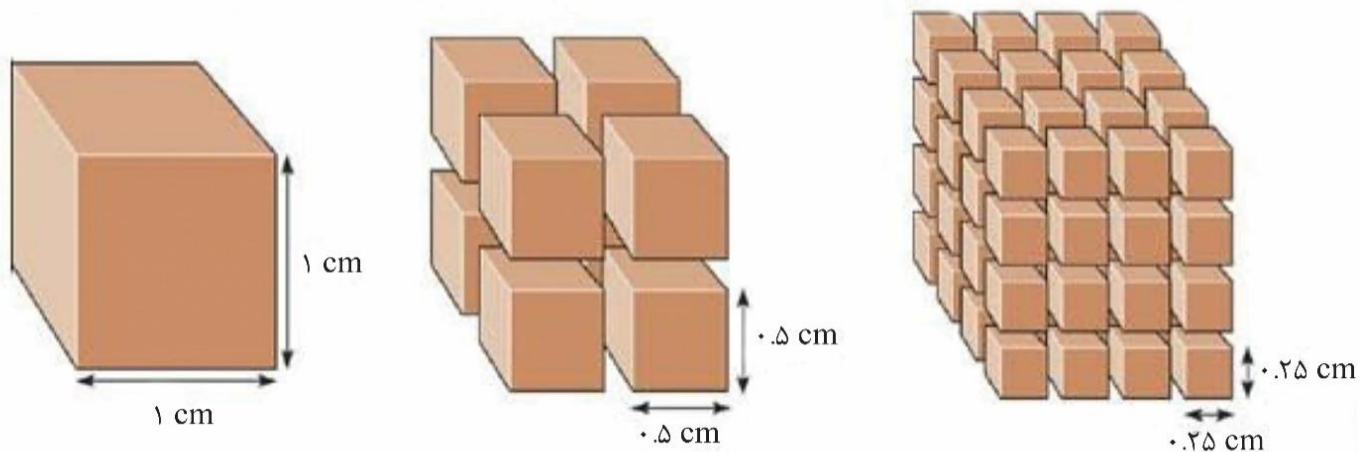


اثرات سطحی

- یک مثال بسیار ساده از اثر سطح، مقایسه بین حل شدن شکر و قند در چای است. همان‌طور که می‌دانید، شکر نسبت به قند بسیار سریع‌تر در چای حل می‌شود. دلیل آن ریزتر بودن شکر و در نتیجه بیشتر بودن سطح شکر نسبت به قند (در صورتی که مقدار هر دو یکسان باشد) است. شکر چون سطحش بیشتر است، با چای در تماس بیشتری است و سریع‌تر در آن حل می‌شود (شکل ۱).



- نانومواد به علت اندازه بسیار کوچکشان، دارای نسبت سطح به حجم بسیار بالایی هستند. برای فهم بهتر این موضوع می‌توانید یک مکعب با ضلع یک سانتی‌متر را فرض کنید. فرض کنید می‌خواهید این مکعب را آنقدر ریز کنید تا هر ضلع آن برابر با یک نانومتر شود. برای این کار مطابق شکل ۲ در هر مرحله آن را از دو مقطع برش می‌دهید و به هشت مکعب کوچکتر تقسیم می‌کنید.

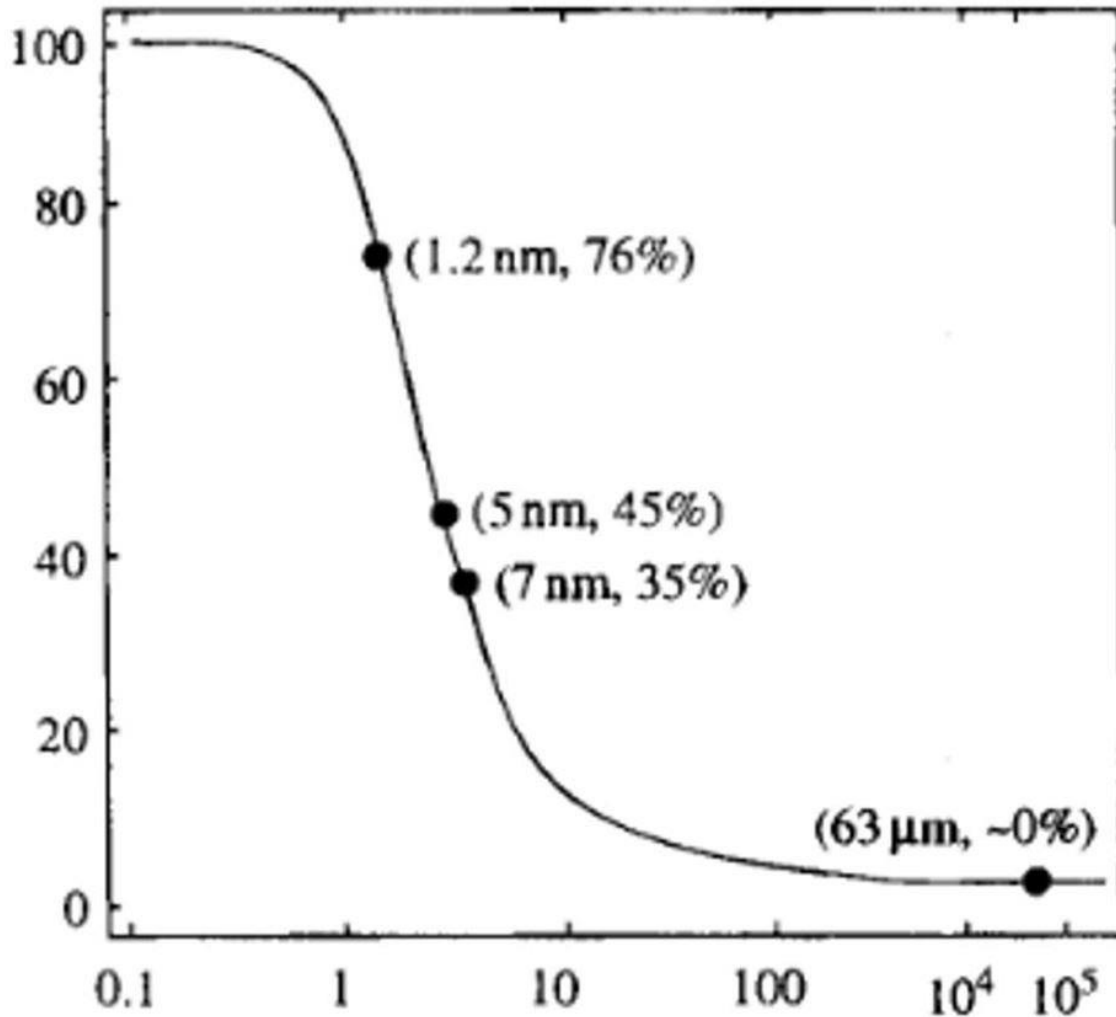


دفعات تقسیم	تعداد تکه	ابعاد	سطح خارجی (متر مربع)
۰	۱	۰.۰۰۰ متر	۰.۰۰۰۰۶
۱	۸	۰.۰۰۵ متر	۰.۰۰۰۱۲
۲	۶۴	۰.۰۰۲۵ متر	۰.۰۰۰۲۴
۳	۵۱۲	۰.۰۰۱۲۵ متر	۰.۰۰۰۴۸
۴	۴۰۹۶	۰.۰۰۰۶۲۵ متر	۰.۰۰۰۹۶
۵	۳۲۷۶۸	۰.۰۰۰۳۱۲۵ متر	۰.۰۰۱۹۲
۶	۲۶۲۱۴۴	۰.۰۰۰۱۵۶۲۵ متر	۰.۰۰۳۸۴
۷	۲۰۹۷۱۵۲	۰.۰۰۰۰۷۸۱۲۵ متر	۰.۰۰۷۶۸
۸	۱۶۷۷۷۲۱۶	۳۹.۰۶۲۵ میکرومتر	۰.۰۱۵۳۶
۹	۱۳۴۲۱۷۷۲۸	۱۹.۵۳۱۳ میکرومتر	۰.۰۳۰۷۲
۱۰	۱۰۷۳۷۷۱۸۲۴	۹.۷۶۵۶۳ میکرومتر	۰.۰۶۱۴۴



۱۰	۱۰۷۳۷۷۱۸۲۴	۹.۷۶۵۶۳ میکرومتر	۰.۶۱۴۴
۱۱	۸۵۸۹۹۳۴۵۹۲	۴.۸۸۲۸۱ میکرومتر	۱.۲۲۸۸
۱۲	۶۸۷۱۹۴۷۶۷۳۶	۲.۴۴۱۴۱ میکرومتر	۲.۴۵۷۶
۱۳	۵.۴۹۷۵۶E+۱۱	۱.۲۲۰۷ میکرومتر	۴.۹۱۵۲
۱۴	۴.۳۹۸۰۵E+۱۲	۰.۶۱۰۳۵۲ میکرومتر	۹.۸۳۰۴
۱۵	۳.۵۱۸۴۴E+۱۳	۰.۳۰۵۱۷۶ میکرومتر	۱۹.۶۶۰۸
۱۶	۲.۸۱۴۷۵E+۱۴	۰.۱۵۲۵۸۸ میکرومتر	۳۹.۳۲۱۶
۱۷	۲.۲۵۱۸E+۱۵	۷۶.۲۹۳۹ نانومتر	۷۸.۶۴۳۲
۱۸	۱.۸۰۱۴۴E+۱۶	۳۸.۱۴۷ نانومتر	۱۵۷.۲۸۶۴
۱۹	۱.۴۴۱۱۵E+۱۷	۱۹.۰۷۳۵ نانومتر	۳۱۴.۵۷۲۸
۲۰	۱.۱۵۲۹۲E+۱۸	۹.۵۳۶۷۴ نانومتر	۶۲۹.۱۴۵۶

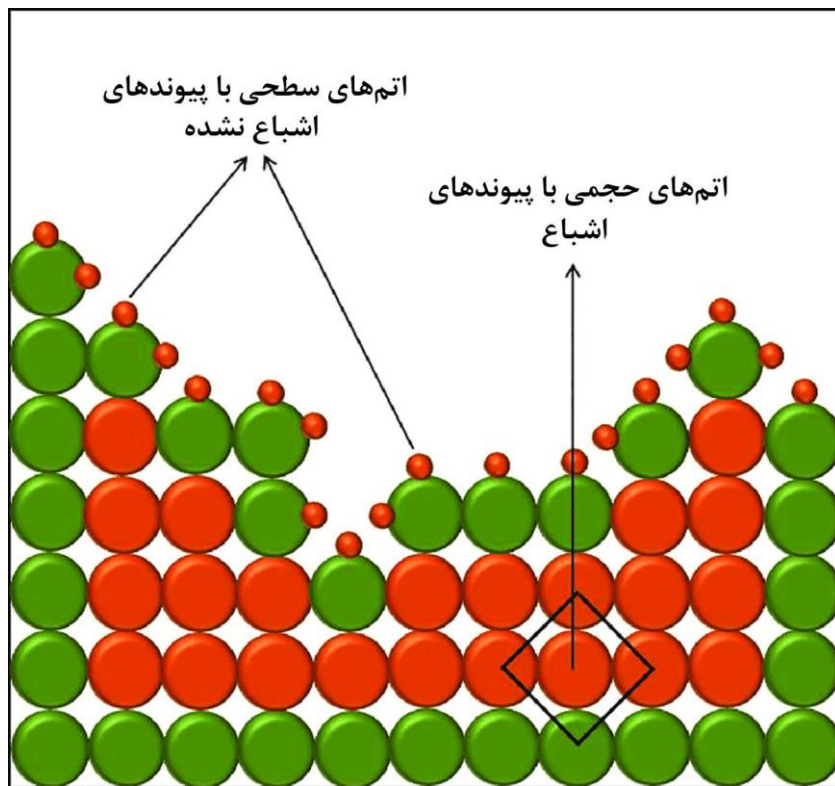




اندازه ذره (نانومتر)

هم‌چنین اگر به نمودار بیشتر دقت کنید، می‌بینید که افزایش نسبت سطح به حجم با کوچکتر کردن مکعب از سانتی‌متر به میکرومتر نیز اتفاق افتاده است ولی اثر آن قابل توجه نبوده است و این اثر چشم‌گیر با رسیدن ابعاد به زیر ۱۰۰ نانومتر اتفاق افتاده و هرچه این ریزتر شدن بیشتر شده، این اثر چشم‌گیرتر شده است.

- تا اینجا فهمیدیم که با رسیدن ابعاد ذرات به زیر صد نانومتر، نسبت سطح به حجم آنها به صورت چشم‌گیر افزایش می‌یابد و سهم اتم‌هایی که بر روی سطح هستند چشم‌گیر می‌شود. در نتیجه اتم‌های سطحی دیگر می‌توانند بر روی خواص شیمیایی و فیزیکی ماده تاثیر بگذارند. حال سوال بعدی اینجاست که اتم‌های سطحی چه تفاوتی با اتم‌های درون حجم می‌کنند؟ برای پرسش به این پاسخ به شکل پایین توجه کنید. ▀

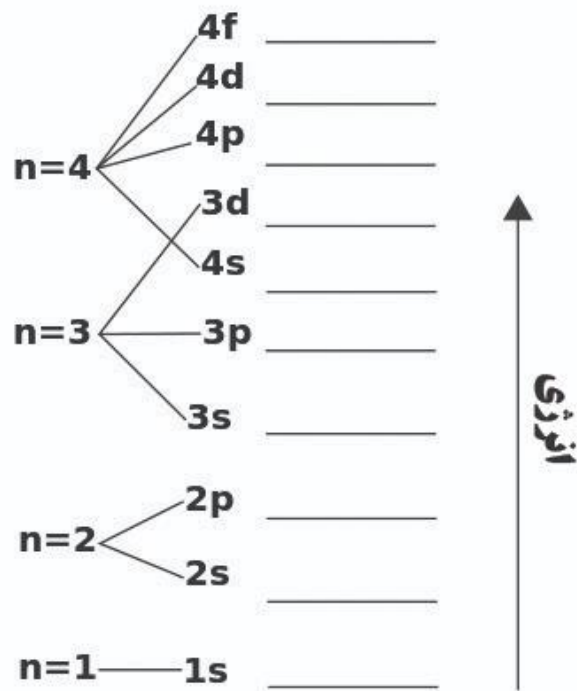


- در شکل صفحه قبل می‌توانید اتم‌های حجمی (اتم‌هایی که در سطح ذره نیستند) و اتم‌های سطحی را مشاهده کنید. همان‌طور که می‌بینید اتم‌های حجمی تمام پیوندهای ممکن (در این مثال برابر با چهارتا است) را برقرار کرده‌اند و اشباع هستند.

- اما اتم‌های سطحی تعدادی پیوند شکسته شده یا ناقص دارند که با دایره‌های قرمز رنگ کوچک نمایش داده شده است. در نتیجه، تفاوت بین اتم‌های سطحی و حجمی دارا بودن پیوندهای ناقص و یا اصطلاحاً عدم اشباع شدن اتم‌های سطحی می‌باشد. این اتم‌ها به دلیل داشتن پیوندهای شکسته شده، نسبت به اتم‌های حجمی واکنش‌پذیرتر و ناپایدارترند و تمایل به اشباع شدن دارند. به همین دلیل است که وقتی نسبت اتم‌های سطحی در یک ذره زیاد می‌شود، آن ذره بسیار واکنش‌پذیرتر می‌شود.

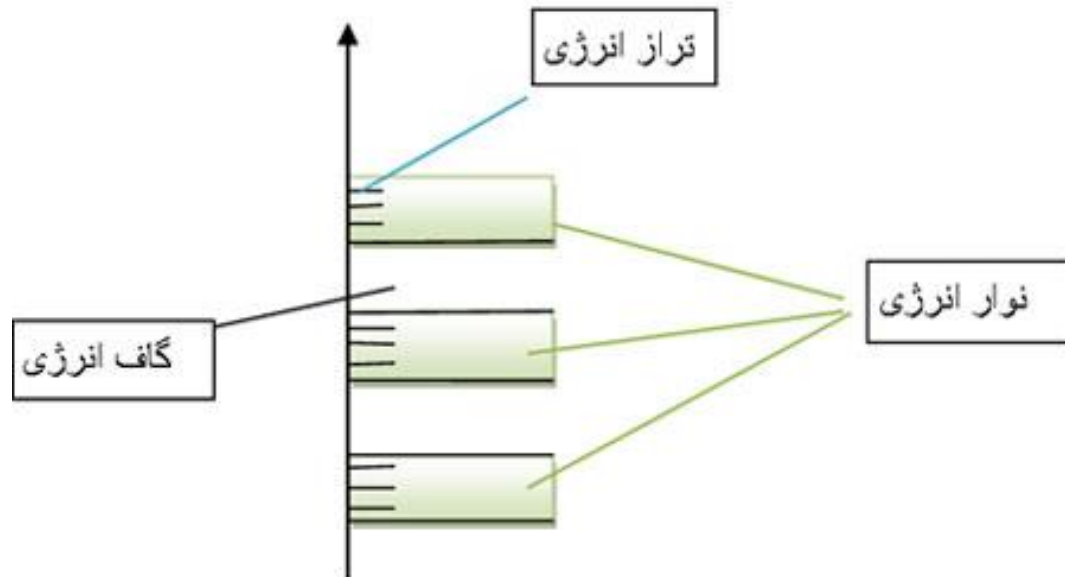


- در شکل زیر ترازهای انرژی یک تک اتم نمایش داده شده است. این ترازها در واقع نمایانگر اوربیتال‌های الکترونی هستند که در بررسی ساختار انرژی اتم‌ها از آنها استفاده می‌شود. با توجه به عدد اتمی عناصر مختلف (مشخص شدن تعداد الکترون‌های آنها) می‌توان ترازهای انرژی آنها را مشخص کرد.



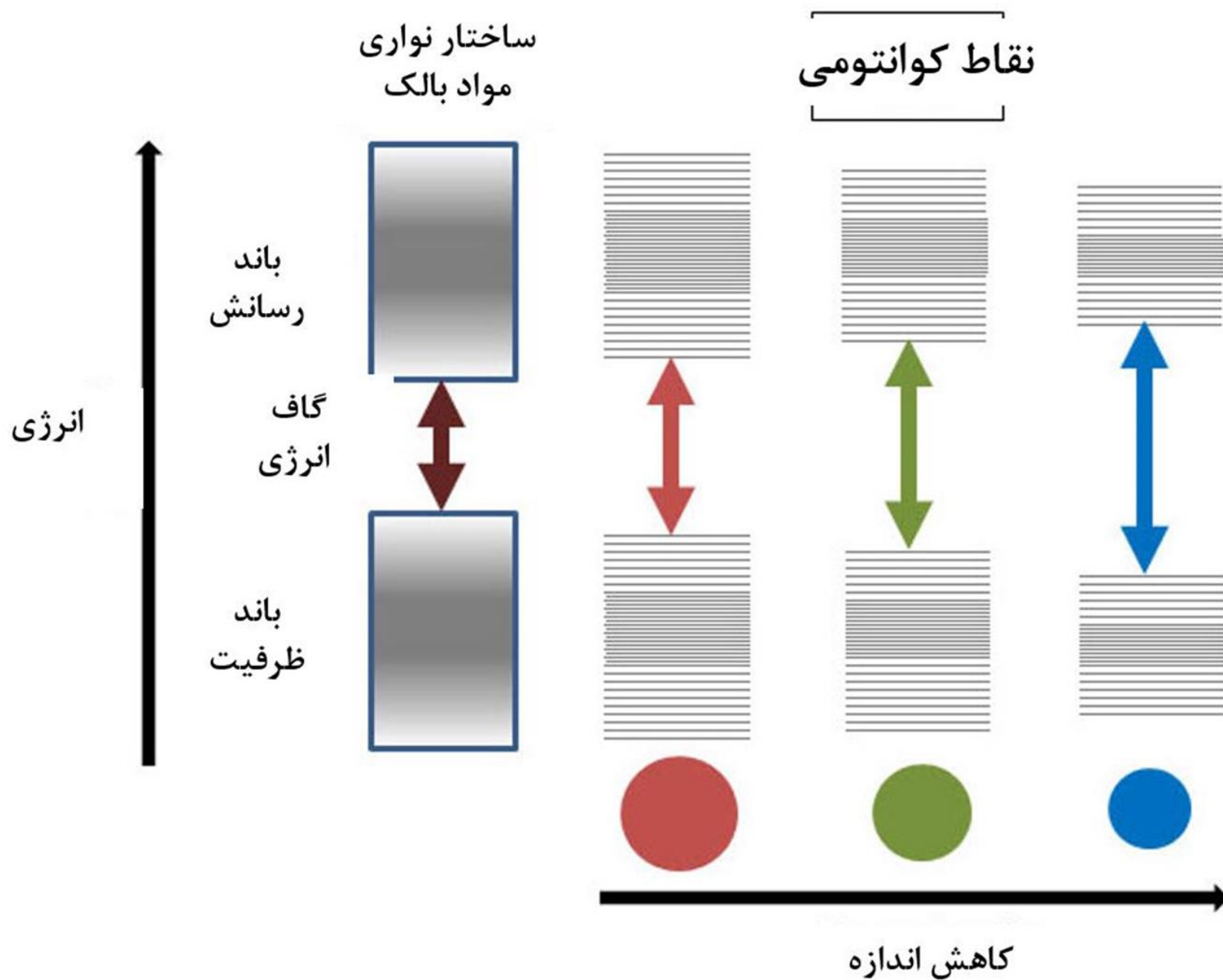
- در موادی که در اطراف ما وجود دارند، ما با تک اتم‌ها سروکار نداریم بلکه آنها متشکل از تعداد بسیار زیادی اتم هستند. در نتیجه قرارگیری اتم‌های بسیار زیاد در کنار یکدیگر در یک ماده، برهمکنشی بین ترازهای انرژی آن اتم‌ها به وجود می‌آید و در اثر قرارگیری ترازهای انرژی اتم‌ها در کنار یکدیگر، نوارهای انرژی ایجاد می‌شود که در شکل صفحه به صورت شماتیک نشان داده شده است.

- در نتیجه نوارهای انرژی به خاطر وجود تعداد بسیار زیاد اتم در یک ماده حجیم به وجود آمده‌اند، چراکه هر اتم که به ماده اضافه می‌شود، ترازهای انرژی‌اش نیز به آن ماده اضافه می‌شود و با ترازهای انرژی سایر اتم‌ها برهمکنش کرده و نوار انرژی را تشکیل می‌دهد.



- همان‌طور که مشاهده کردید، اتم‌ها دارای تراز انرژی هستند و مواد حجیم نیز دارای نوار انرژی هستند. اما نانومواد کوانتومی ابعاد کوچکی دارند و در نتیجه از تعداد اتم‌های بسیار کمتری تشکیل شده‌اند. در نتیجه وجود تعداد اتم‌های کمتر در نانومواد کوانتومی، ترازهای انرژی کمتری با یکدیگر برهمکنش می‌کنند. به همین علت ساختار انرژی نانومواد کوانتومی بینابین ساختار تک اتم‌ها و مواد حجیم قرار می‌گیرد. .
- این مورد در شکل زیر نمایش داده شده است. در نانومواد کوانتومی (در اینجا نقاط کوانتومی) برخلاف مواد حجیم دیگر نوار انرژی وجود ندارد بلکه تعدادی تراز انرژی نزدیک به هم مشاهده می‌شود





طبقه بندی نانومواد

- نانومواد مواد به چهار دسته زیر تقسیم می شود.
 - ۱- نانوذرات (Nano Particles)
 - ۲- نانوسیمها (Nano Wires)
 - ۳- لایه های نازک (Thin Films)
 - نانومواد حجیم (Bulk Nanomaterials)



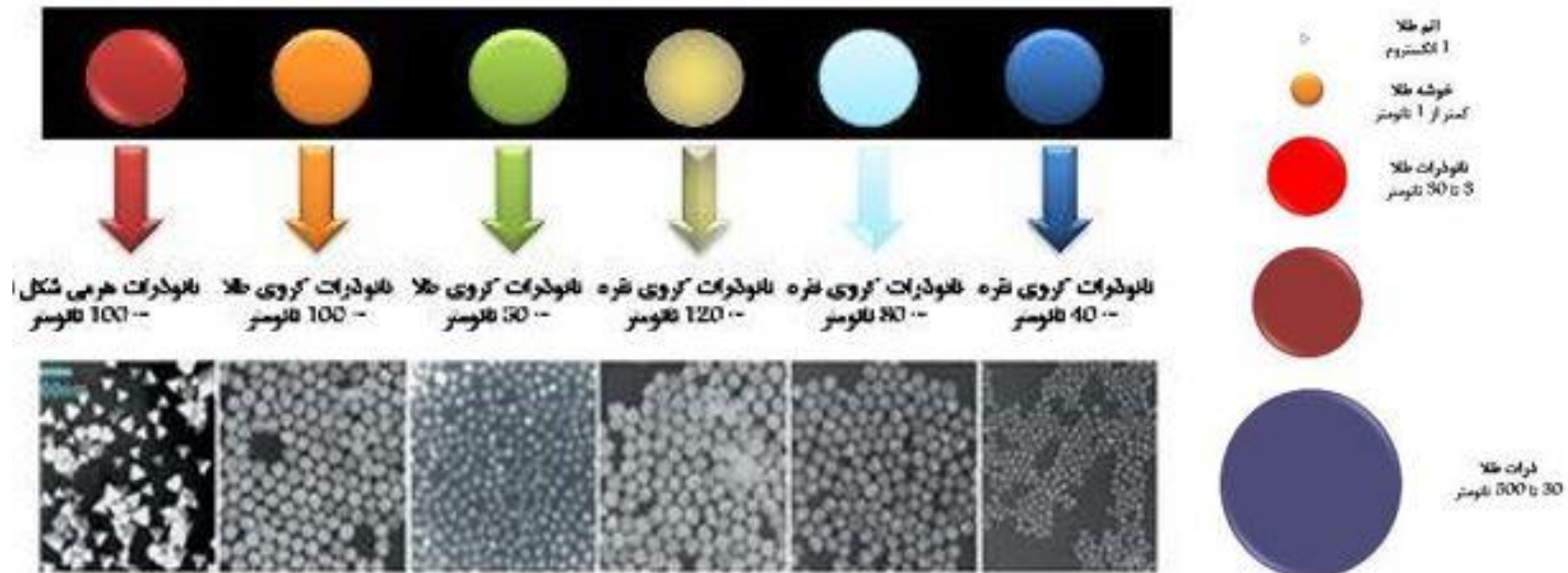
مثال هایی از اهمیت علم نانو

- خواص مواد را می توان به دو بخش خواص فیزیکی و خواص شیمیایی تقسیم بندی کرد. رنگ، شفافیت، خواص الکتریکی، خواص مغناطیسی، سختی، حلالیت، نقطه ذوب و ... ویژگی هایی هستند که با نام خواص فیزیکی شناخته می شوند. سرعت واکنش، واکنش پذیری و ... نیز از جمله خواص شیمیایی هستند.
- تجربه چند هزار ساله زندگی انسان به او نشان داده که در شرایط عادی، ویژگی های یک ماده خاص تا حد قابل قبولی ثابت است و به این دلیل است که می توان مواد را از روی خواصشان شناسایی کرد. حال می خواهیم به صورت خلاصه به برخی از تغییر خواص مواد در مقیاس نانومتری نگاهی انداخته تا بیشتر با چشم اندازه های جهان علم و فناوری نانو آشنا شویم



تغییر رنگ

- یعنی موادی وجود دارند که رنگ ذرات چند نانومتری آنها، با رنگ ذرات بزرگ‌ترشان متفاوت است. طلا و نقره شناخته‌شده‌ترین نمونه‌های این مواد هستند. شکل ۱ نمودار تغییرات رنگ ذرات طلا را بر حسب اندازه آنها نشان می‌دهد. این پدیده در دنیای ماکرومقیاس ما یک اتفاق غیرمعمول است اما از آن غیرعادی‌تر این است که نانوذرات نقره با تغییر شکل هندسی هم تغییر رنگ می‌دهند. (شکل ۲) رنگ ذرات نقره و طلا را در شکل‌های هندسی مختلف نشان می‌دهد.



تغییر شفافیت

- شفافیت، یک خاصیت فیزیکی است و نشان‌دهنده میزان توانایی یک ماده در عبود دادن نور مرئی از خود است. یک پرتو نور در برخورد با سطح ماده می‌تواند از آن عبور کند، جذب آن گردد یا بازتاب شود. اگر ماده‌ای پرتوهای نور را جذب کند و یا آنها را بازتاباند، نور را مسدود کرده است.
- مواد مختلف بسته به عملکردشان در برابر تابش نور، می‌تواند کاربردهای فراوانی داشته باشد. به عنوان مثال اکسید روی و اکسید تیتانیوم نور ماورای بنفش را کاملاً جذب می‌کنند و نور مرئی را بازتاب می‌کنند. این مواد که به رنگ سفید دیده می‌شوند، گزینه‌های بسیار مناسبی برای کرم‌های ضد آفتاب هستند. البته افراد بسیاری رنگ سفیدی را که این کرم‌ها بر روی پوست ایجاد می‌کنند، دوست ندارند. خوشبختانه این مشکل را می‌توان با کوچک کردن اندازه ذرات این مواد حل کرد (شکل ۳ را ببینید).
- نانوذرات اکسید روی و اکسید تیتانیوم، با وجود اینکه نور ماورای بنفش را کاملاً جذب می‌کنند، اما برخلاف ذرات بزرگ‌تر کاملاً شفاف هستند. این امر ناشی از آن است که اندازه نانوذرات اکسید روی و اکسید تیتانیوم کوچک‌تر از طول موج نور مرئی (۴۰۰-۷۰۰ نانومتر) است و از این رو لایه تشکیل شده از نانوذرات توانایی عبور نور مرئی را دارند.



نانوذرات اکسید تیتانیوم

ذرات بزرگ اکسید تیتانیوم



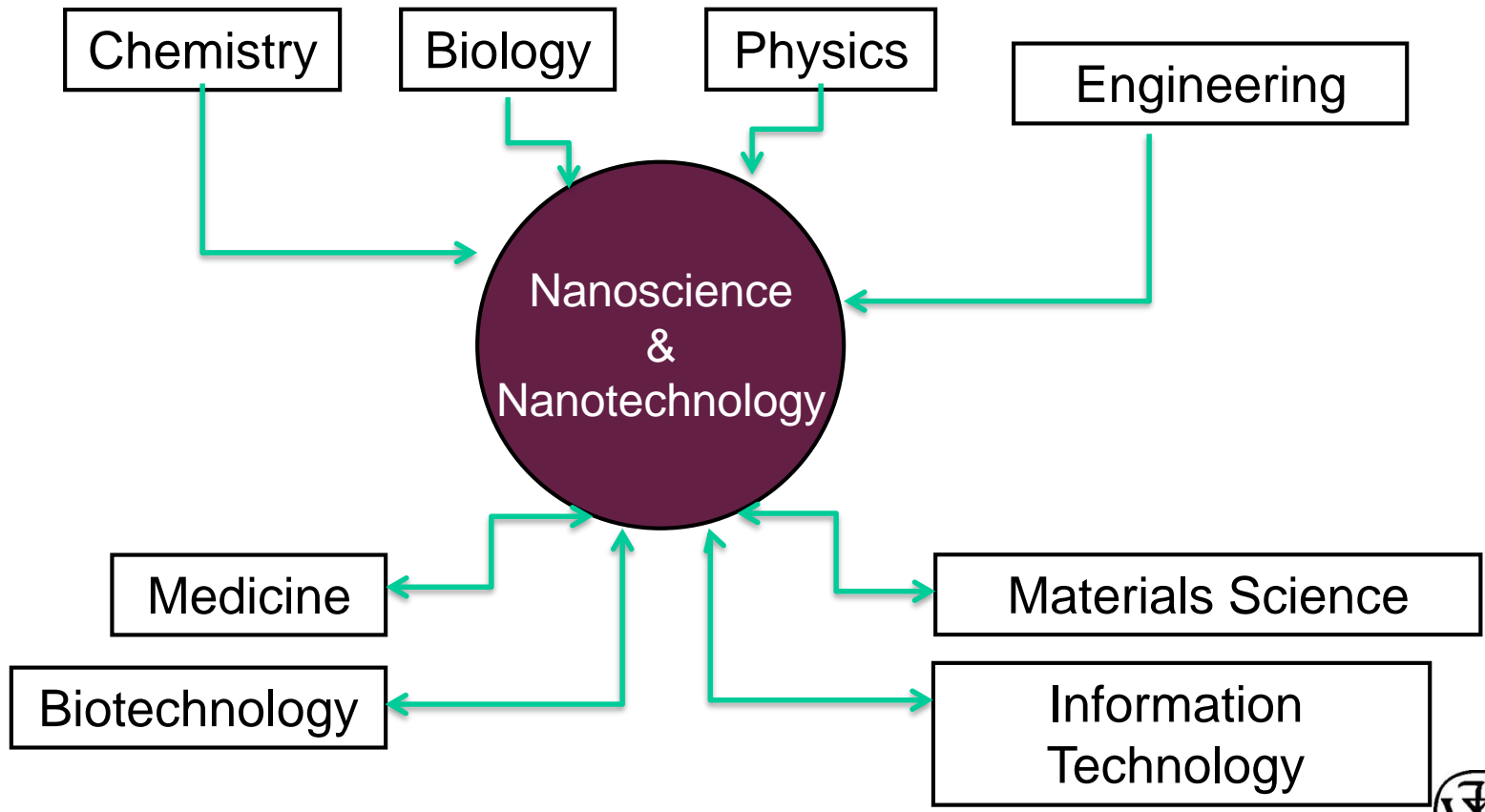
تغییر واکنش پذیری

- پنجره‌های آلومینیومی بدون هرگونه مشکلی در مجاورت هوا استفاده می‌شوند (البته این به مدد لایه مقاوم اکسیدی است که بر روی سطح آلومینیوم تشکیل می‌شود). اما همین مواد در مقیاس نانومتر رفتار متفاوتی از خود نشان می‌دهند. **نانوذرات آلومینیوم در هوا آتش می‌گیرند و می‌توان از آنها به عنوان سوخت موشک استفاده کرد. افزایش واکنش پذیری مواد در این مقیاس، امکان ساخت کاتالیزگرهای بسیار قوی‌تری را فراهم کرده است.**
- واکنش‌پذیری مواد در مقیاس نانومتر افزایش چشم‌گیری پیدا می‌کند. **در این مقیاس ذرات طلا نه تنها واکنش‌پذیری بالایی دارند، بلکه برای افزایش سرعت واکنش مواد دیگر (به عنوان کاتالیزگر) نیز استفاده می‌شوند.**
-



- آنچه گفته شد تنها مثال‌های محدودی از تغییر ویژگی‌های یک ماده در مقیاس نانو است. نقطه ذوب، خواص حرارتی، خواص الکتریکی، خواص مکانیکی و دهها خاصیت فیزیکی و شیمیایی شناخته شده دیگر نیز در این مقیاس تغییر می‌کنند.
- گویا دیگر نمی‌توان بدون در نظر گرفتن اندازه ذرات یک ماده، آن را از روی خواصش شناسایی کرد. برخی برای حل این مشکل پیشنهاد داده‌اند که یک بُعد دیگر به جدول تناوبی مندلیف اضافه شود. بدین معنی که برای مشخص کردن خواص یک عنصر، علاوه بر اینکه باید نام آن عنصر و جایگاه آن را در جدول مندلیف مشخص کرد، لازم است که معلوم شود خواص عنصر در چه ابعادی مورد نظر است.





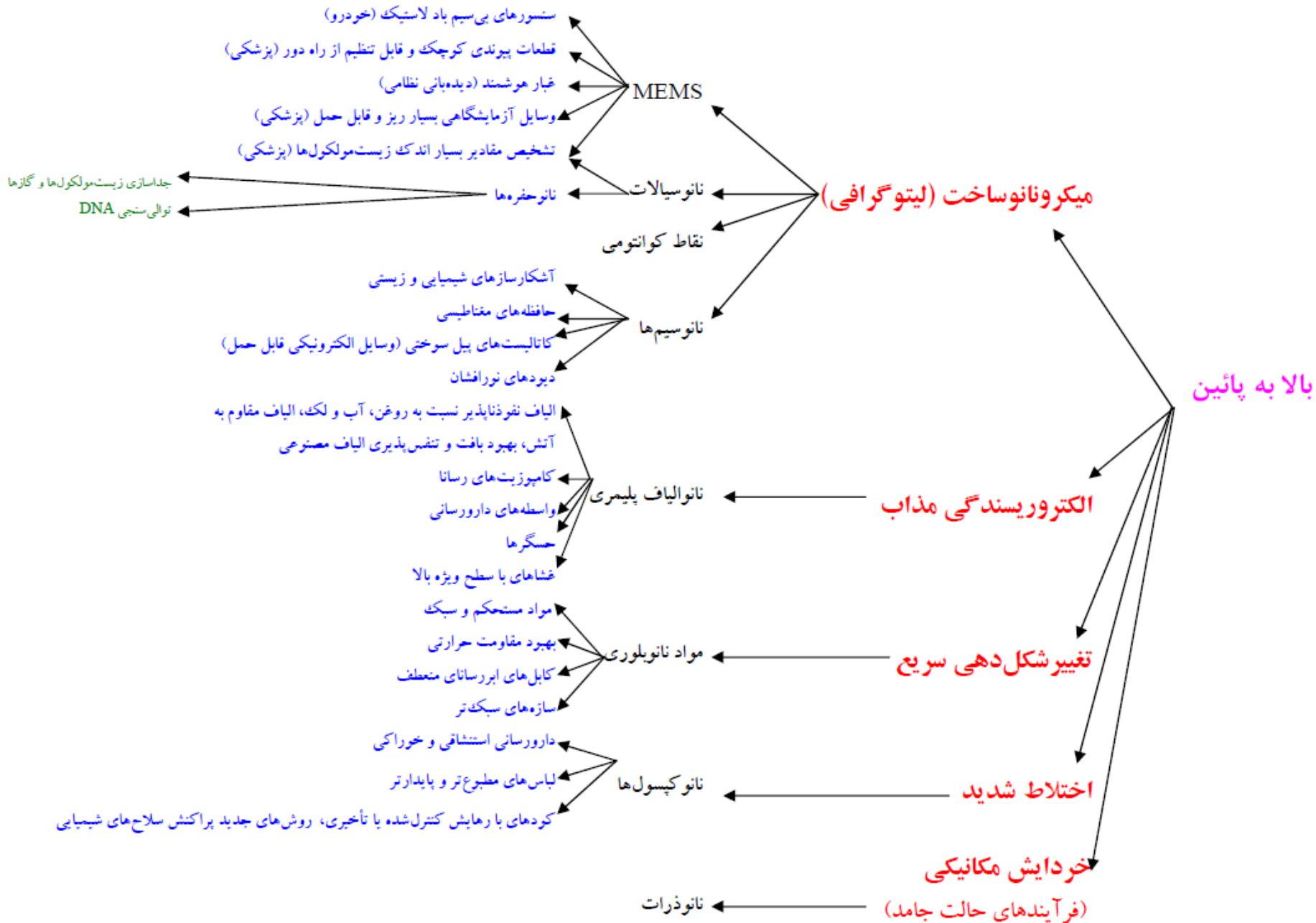
تعریف نانو فناوری

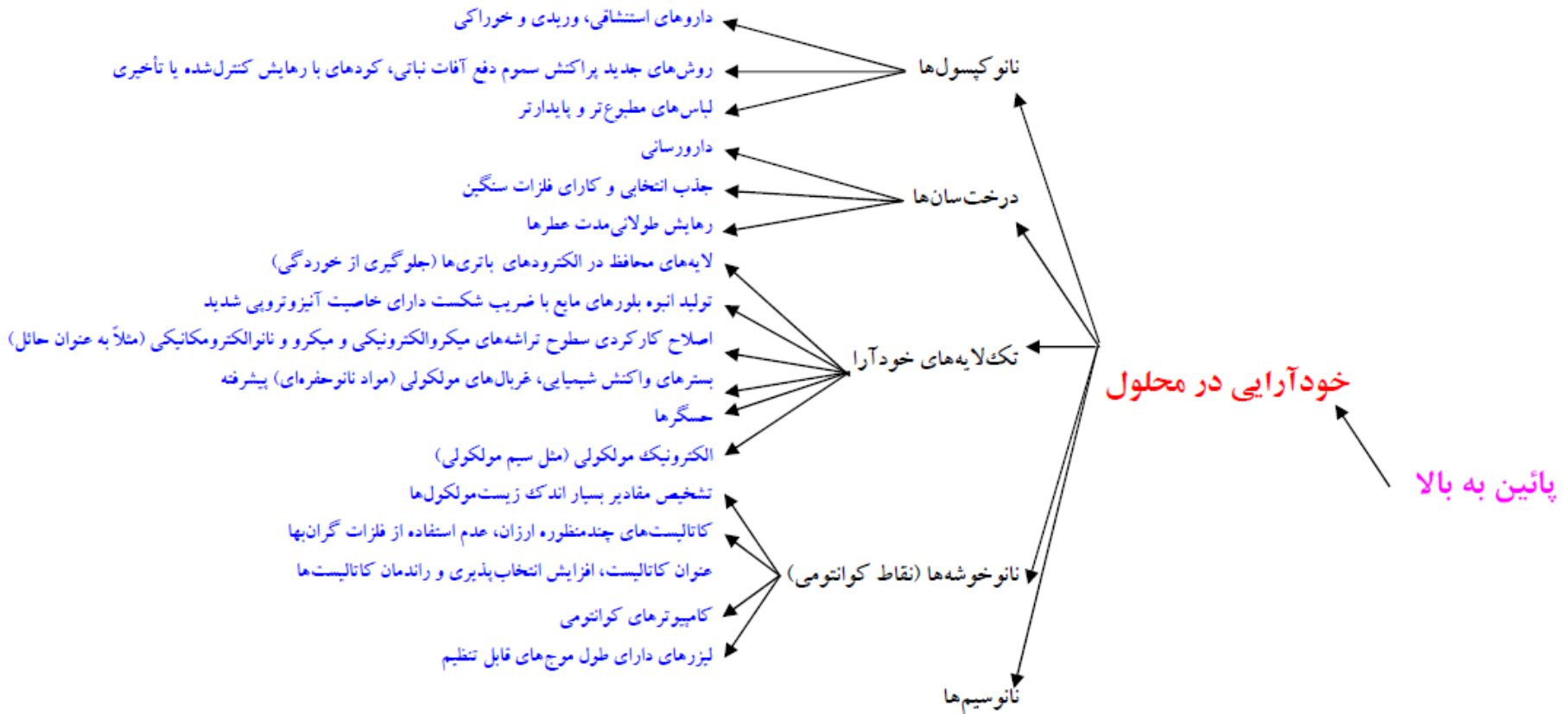
- نانو فناوری: طراحی، شناسایی، تولید و کاربرد ساختارها، طرحها و سامانه ها با استفاده از کنترل شکل و اندازه مواد در مقیاس نانو.
 - روش های تولید نانو مواد
- ۱- بالا به پایین - روش هایی که در آن نانو ساختارها مستقیماً از مواد معمولی و درشت مقیاس تهیه می شود.
 - ۲- از پایین به بالا - به معنی شروع کردن از مقیاس های زیر نانو و رسیدن به ابعاد نانو می باشد.



درخت فناوری های نانو









پائین به بالا

فوس الکتریکی

- فولرین ها
 - روغن موتورهای بسیار کارا تر، روان کننده های جامد
 - روش های ارسال و درمان هدف مند دارو (درمان پوکی استخوان، درمان سرطان با فولرین های حساس به نور)
 - لاستیک های با خاصیت ارتجاعی بهینه
- نانولوله ها

رسوب دهی فاز گاز

- نانولوله ها
 - کربنی
 - افزایش ظرفیت باتری ها و پیل های سوختی، افزایش راندمان پیل های خورشیدی
 - جلیقه های مستحکم و ضد گلوله سبک
 - کابل های ابررسانا یا رسانای سبک
 - رنگ های رسانا
 - روکش های کامپوزیتی ضد رادار
 - روکش های مقاوم در برابر حرارت (هوافضا، ...)
 - نیتريد بور
 - مواد مستحکم و سبک، مقاوم در برابر حرارت (مواد جدید زره و رخته کننده در زره، قطعات سازه ای سبک تر)
- مواد نانوبلوری
 - کابل های ابررسانای متعطف
- لیفچه های کربنی
 - کانالیزورها
 - کامپوزیت ها
- نانوروکش ها
- نانوسیم ها

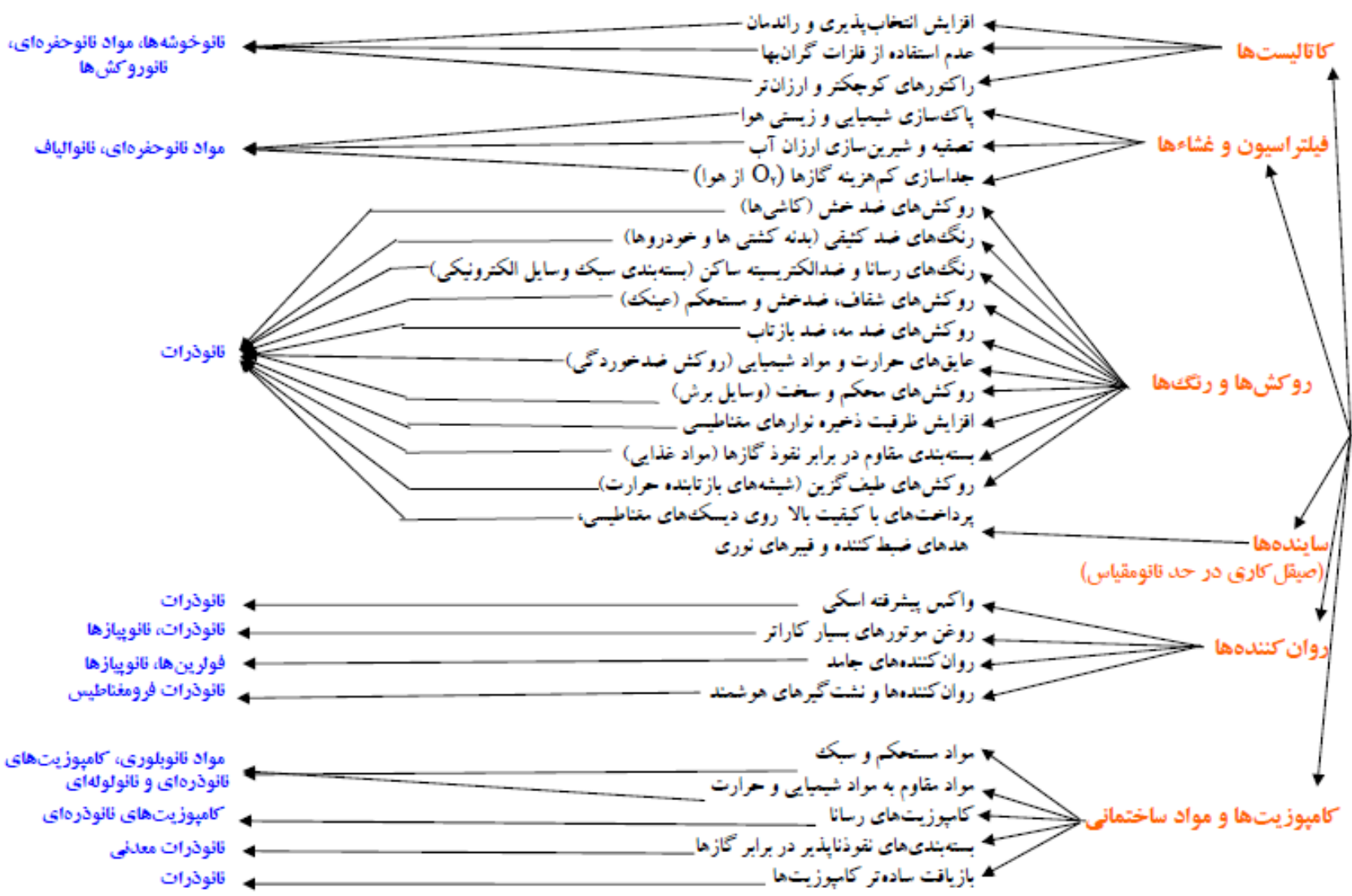
مواد مبتنی بر نانوساختارها
(روکش دهی، اصلاح شیمیایی)

- نانوکامپوزیت های نانوذره ای
 - نانوذرات سیلیکاتی
 - بسته بندی مقاوم در برابر نفوذ گازها
 - مواد مستحکم و سبک
 - کاهش آب رفتگی و تاب برداشتنی کامپوزیت ها
 - سرامیکی
 - کامپوزیت های رسانای حرارت و مقاوم در برابر آن
 - نانوکامپوزیت های فلزی
 - بهبود خواص مکانیکی موتور و محورها
 - مواد و قطعات مقاوم در برابر تشعشع
- نانوکامپوزیت های نانولوله های نیتريد بور
 - کامپوزیت های رسانای حرارت و مقاوم در برابر آن
- نانولوله های کربنی
 - مواد مستحکم، سبک و رسانا

درخت (کاربردهای نانو صنعت)

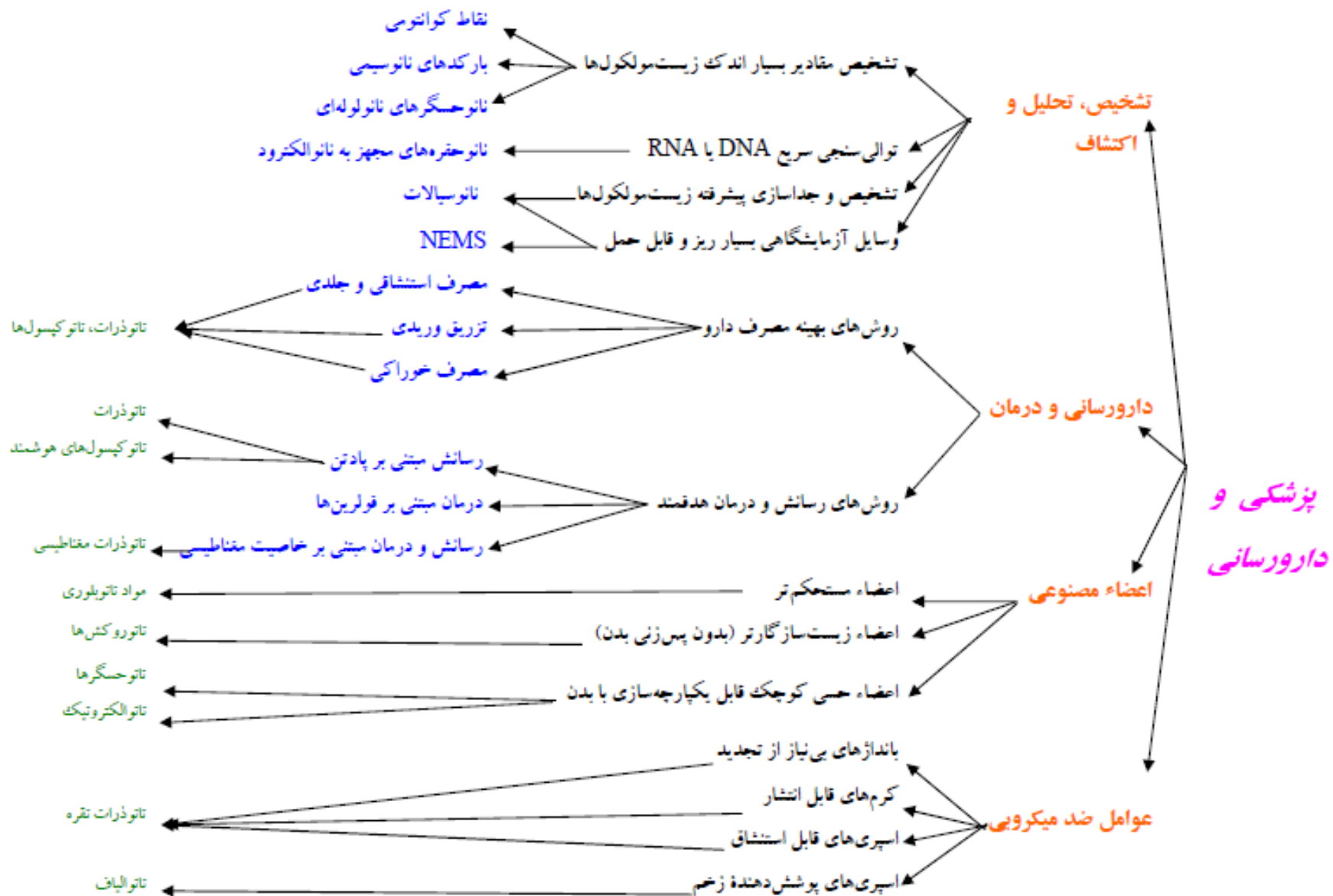


مواد
شیمیایی و
مواد

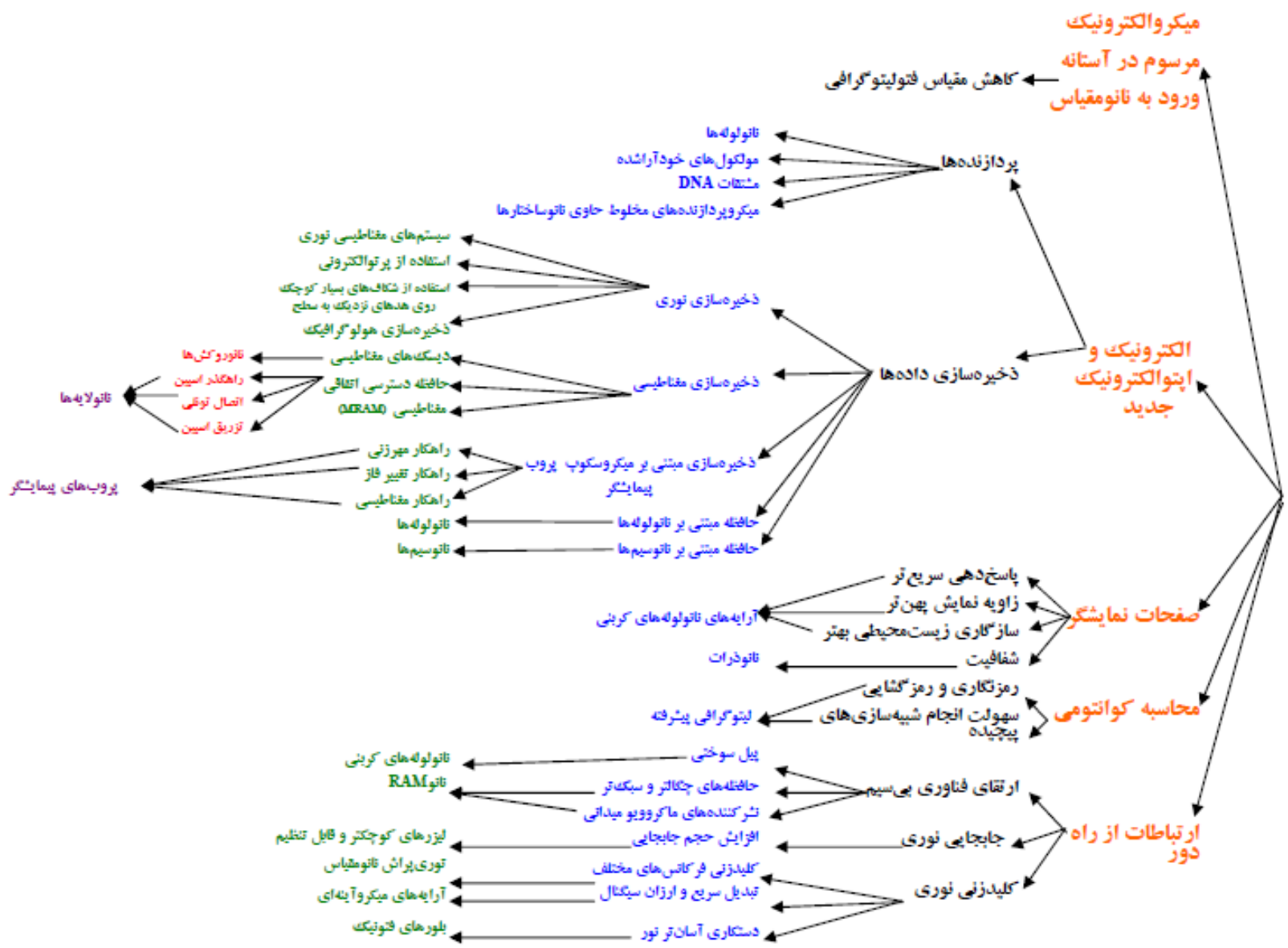


صنعت
خودروسازی
و حمل و نقل

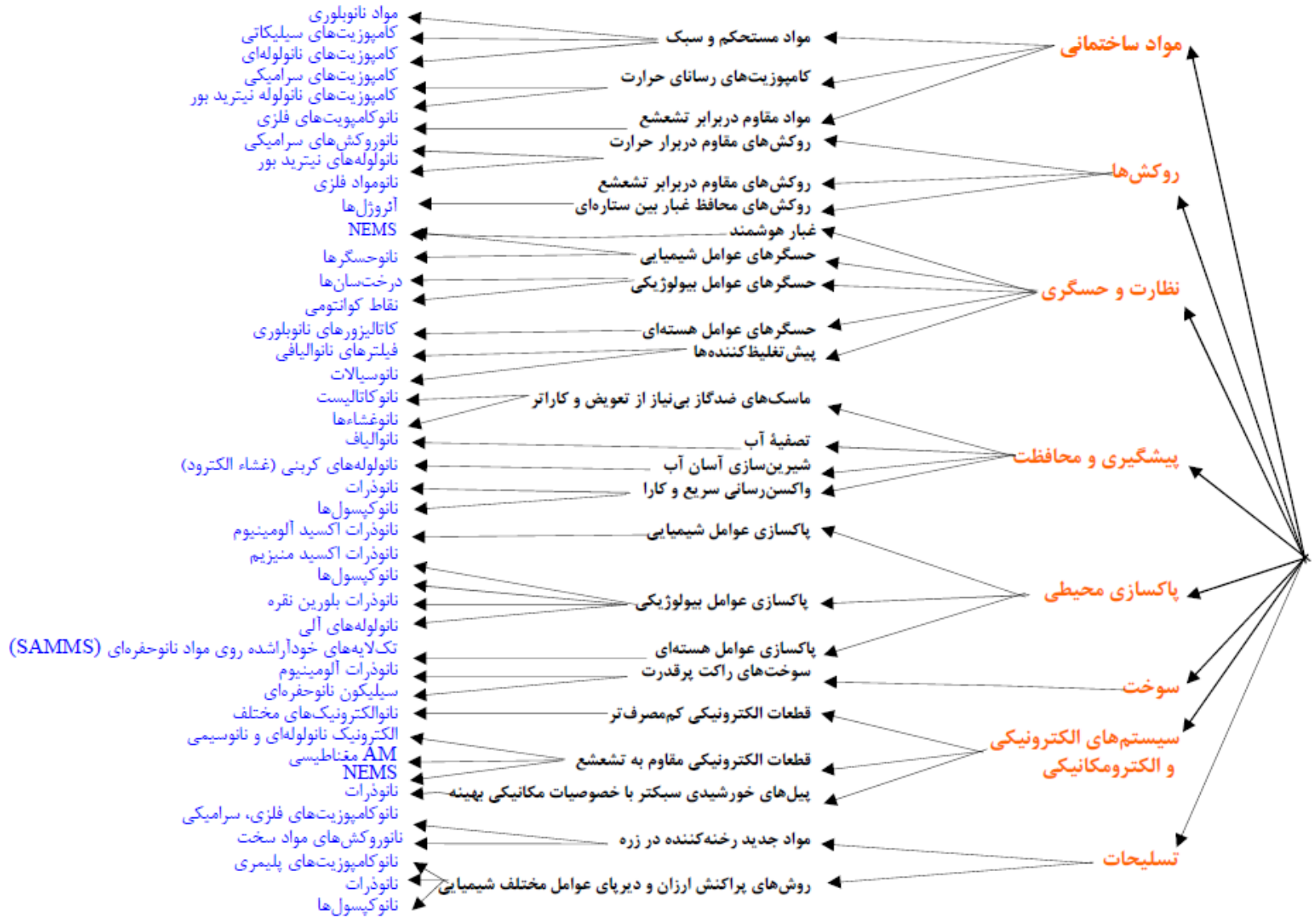


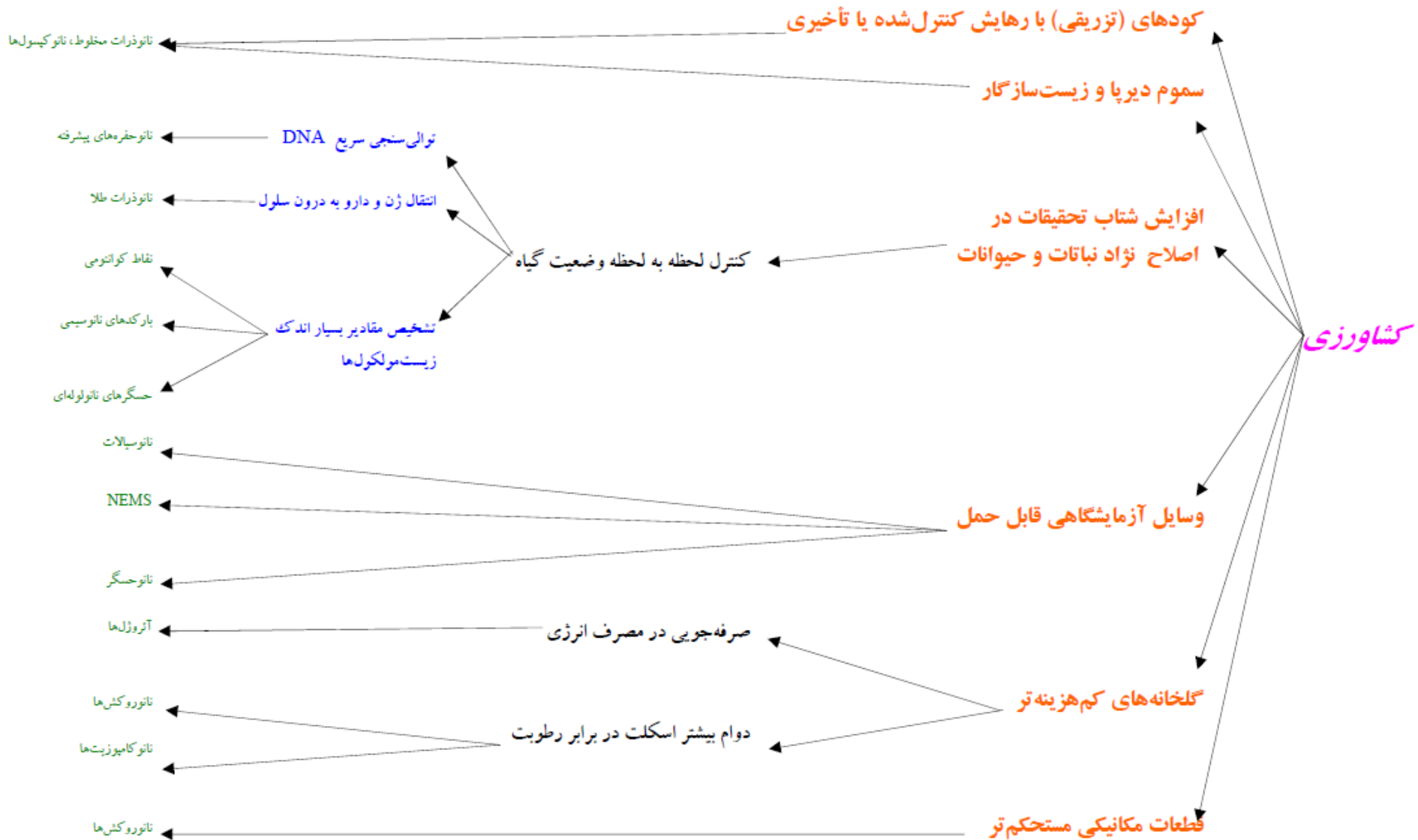


فناوری
اطلاعات و
مخابرات



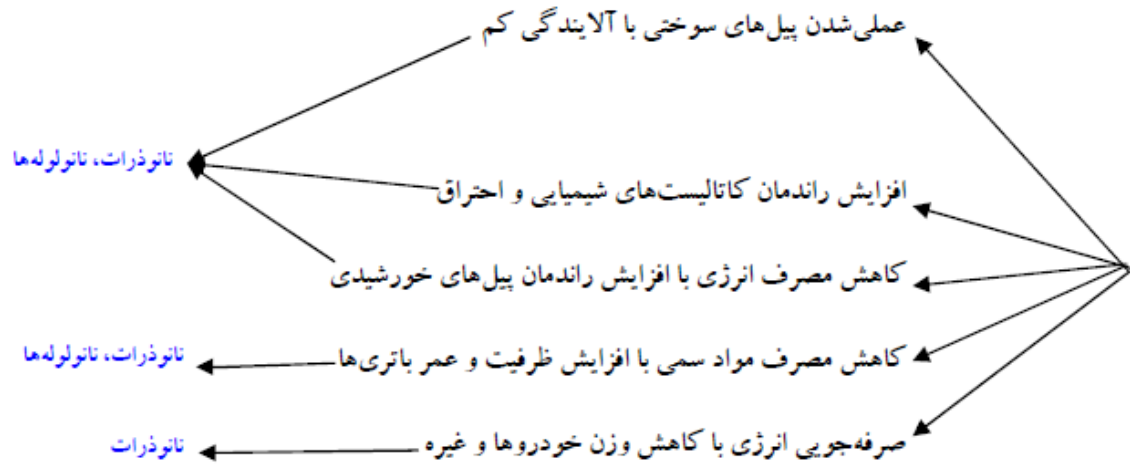






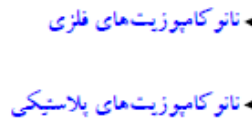
فناوری های زیست محیطی

کاهش ضایعات

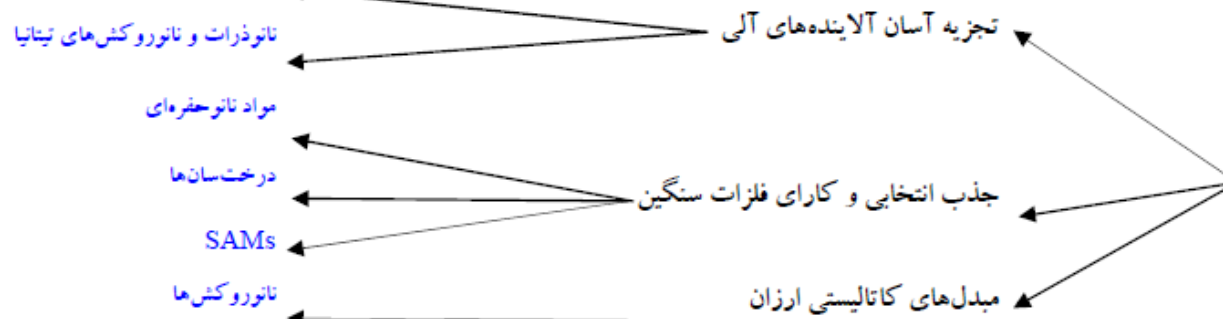


بازیافت آسان مواد

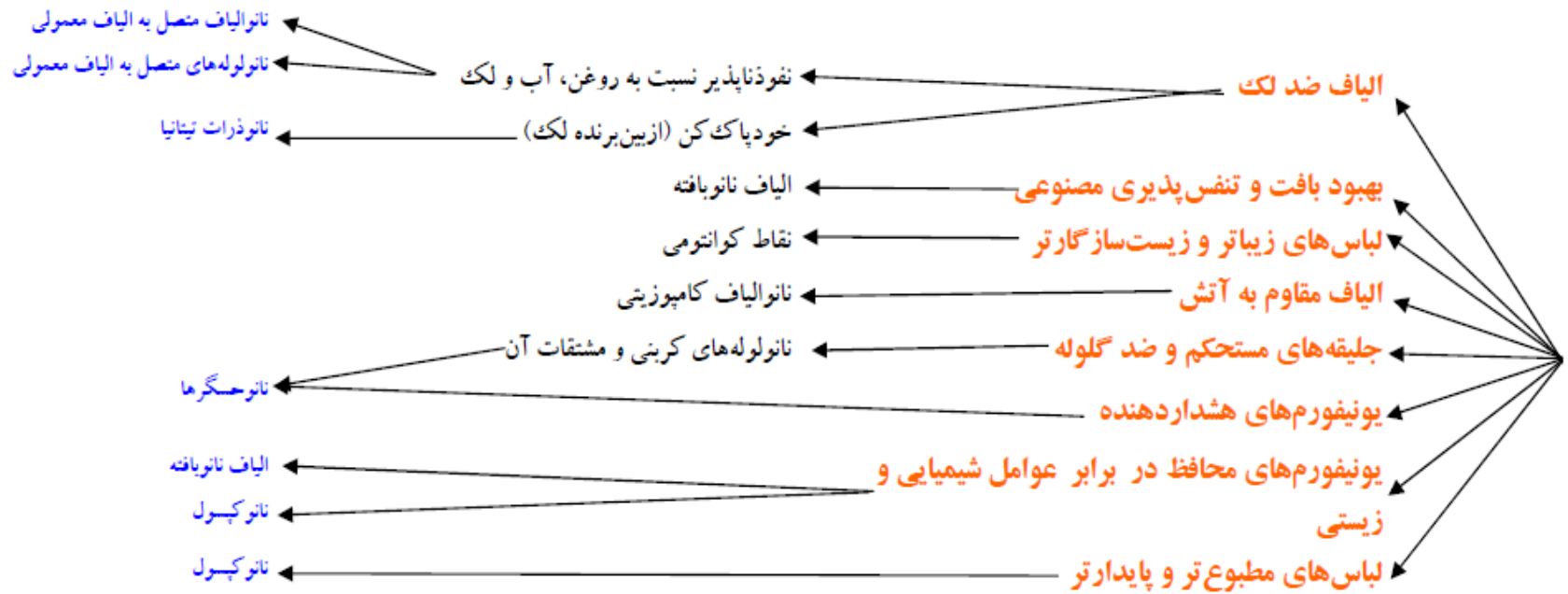
مجدد با ذوب



آلودگی زدایی



نساجی



ساخت و ساز

