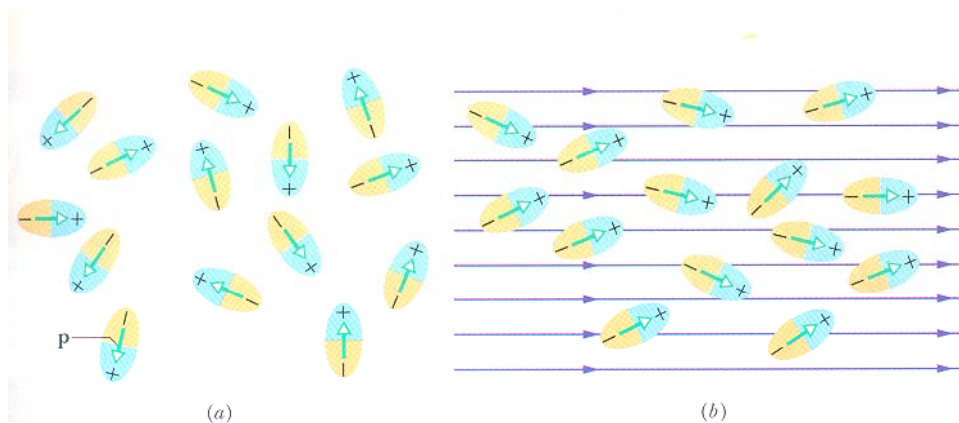
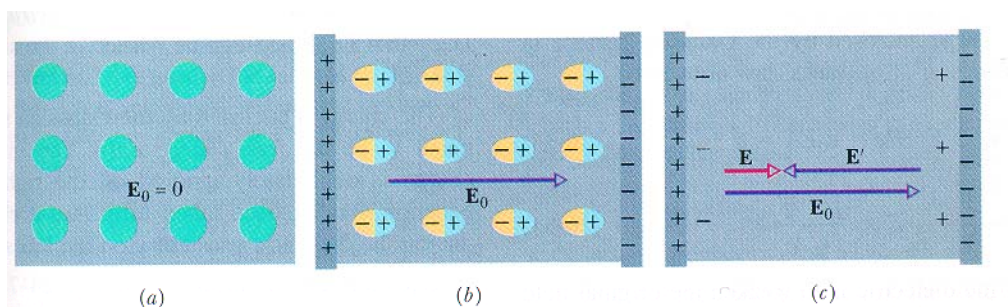




Polarni dielektrik: Molekule s permanentnim električnim dipolnim momentom (naprimer voda).

- Ko ni zunanjega električnega polja so električni dipoli orjentirani naključno v vse smeri.
- V zunanjem električnem polju pride do delne ureditve dipolov. Električno polje deluje z navorom na električni dipol: $\mathbf{M} = \mathbf{p} \times \mathbf{E}$. Termično gibanje preprečuje popolno ureditev dipolov v smeri polja.



Nepolarni dielektrik:

- Krogci predstavljajo električno nevtralne atome brez električnega dipolnega momenta v dielektriku.
- Ko postavimo dielektrik v zunanje električno polje, se središči pozitivnega in negativnega naboja v atomu rahlo premakneta. Tako se inducira na vsakem atomu električni dipolni moment.
- Premaknjeni naboji povzročijo nastanek električnega polja E' , ki je nasprotno zunajemu polju E_0 . Vsota obeh električnih polj $E = E_0 - E'$ je torej manjša od zunanjega polja.

Dielektrik torej povzroči zmanjšanje električnega polja med ploščama kondenzatorja, s tem zmanjšanje napetosti med ploščama. Če damo dielektrik v kondenzator, se mu poveča kapaciteta.