År7 **Energikällor vt23**

**Provet berör:**

* Ugglans NO – Gas, metall, vatten och pH

**E-nivå**

Ange vilka gaser som finns i atmosfären.

Förklara vilket som är det vanligast grundämnet i universum och lite om dess egenskaper.

Ge exempel på olika luftföroreningar.

Förklara vad kolmonoxid är och när det kan vara farligt.

Förklara vad som krävs för att något ska brinna.

Ange vad som krävs för att få vara en metall.

Känna till skillnad mellan metall, halvmetall och ickemetall

Förklara vem som har nytta av ytspänning och kapillärkraft

Förklara vad ”lika löser lika” innebär.

Ange vilket pH en sur, neutral och basisk lösning har.

Ge exempel på en indikator.

Förklara vad en neutralisation är.

Ange vilken atom/molekyl som gör syran sur och basen basisk.

Begrepp E-nivå

Atmosfär, kemiskt tecken, kemisk förening, fotosyntes, cellandning, påvisa, partikel, brandtriangeln, ädelmetall, mineral, legering, ytspänning, kapillärkraft, densitet, syra, bas, vätejon, hydroxidjon, pH-skala, indikator, neutralisation, lösning

**Mer än E**

Ange egenskaper/användningsområden som atmosfärens gaser har.

Förklara hur vad luftfuktighet innebär

Förklara vad ozon skyddar mot och vad risken är om ozon inte finns i atmosfären.

Förklara hur man påvisa syre, koldioxid, kväve och väte.

Förklara hur luftföroreningar uppstår och vad som är det farliga med dem.

Förklara vad en expolsion är.

Förklara olika strategier för att släcka en eld.

Ge exempel på olika legeringar.

Förklara vad som är så speciellt med vattenmolekylen.

Förklara om vattnets densitet vid olika temperaturen och vad det innebär.

Förklara vad vattnets höga värmekapacitet ger för efekter.

Förklara varför det är viktigt att vatten kan lösa olika ämnen.

Ange de tre starka syrorna och ange deras kemiska formel.

Ange några starka baser och enge deras kemiska formel

Redogöra för hur pH skalan är konstruerad. Dvs att surheten ökar/minskar med 10 för varje steg.

Förklara vad som avgör om en syra är stark eller svag.

Ge exempel på en svag syra och var de finns i naturen.

Begrepp – mer än E

Värmekapacitet, rosta, ärga, ädelgas, växthusgas, korrosion, luftfuktighet, UV-ljus, freon, reagens, protein, fullständig förbränning,, smog, antändningstemperatur, flampunkt, tryckvåg, lättmetall, tungmetall, bergart, malm, polär, mineral, , pH-meter, BTB, Kungsvatten, växtsyra, organisk syra, surt regn