

**UNESP:** Universidade Estadual Paulista

**Categoria:** pública

**Banca:** Vunesp

**Provas:**

- 1º fase: 90 questões de múltipla escolha (+/- 7 quim)

- 2º fase : 60 questões de múltipla escolha + redação

**Data:**

30/01/2021: prova de conhecimentos gerais (turma biológicas) (90 questões- 5h)

31/01/2021: prova de conhecimentos gerais (turma humanas e exatas) (90 questões- 5h)

28/02/2021: prova específica e redação (\* 60 questões de múltipla escolha- 5h)

\* ESTE ANO NÃO TERÁ QUESTÃO DISSERTATIVA NA 2º FASE DEVIDO A PANDEMIA

**Resultados:**

17/02/2021: resultado para 2º chamada

19/03/2021: resultado final

Notas de corte de 2019: [https://vestibular.unesp.br/Home/2019/nota\\_corte\\_para\\_2a\\_fase\\_2019.pdf](https://vestibular.unesp.br/Home/2019/nota_corte_para_2a_fase_2019.pdf)

## Raio- x- UNESP

### 2020 (aberta)

- ligações químicas;	- separação de misturas;
- funções inorgânicas;	- funções orgânicas;
- reações inorgânicas;	- isomeria óptica;
- estequiometria;	- radioatividade;
- nox;	- mol.

### 2020 (fechada)

- nox;	- cinética;
- funções orgânicas;	- Leis de Faraday;
- pH;	- termoquímica;
- concentração;	- meio ambiente (metais pesados).

### 2019 (aberta)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- polaridade das substâncias;</li> <li>- solubilidade;</li> <li>- isomeria óptica;</li> <li>- funções orgânicas;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- modelos atômicos;</li> <li>- massas atômicas;</li> <li>- solubilidade de gases;</li> <li>- Lei de Henry.</li> </ul>
--	--

### 2019 (fechada)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- forças intermoleculares;</li> <li>- classificação das substâncias;</li> <li>- estequiometria;</li> <li>- concentração;</li> <li>- cinética;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- radioatividade;</li> <li>- concentração;</li> <li>- atomismo.</li> <li>- hidrólise;</li> <li>- termoquímica.</li> </ul>
---	--

### 2018- inverno (aberta)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- funções orgânicas;</li> <li>- isomeria óptica;</li> <li>- solubilidade;</li> <li>- fórmula estrutural;</li> <li>- concentrações;</li> <li>- estequiometria;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- termoquímica;</li> <li>- eletroquímica (pilha);</li> <li>- pH;</li> <li>- classificação de sistemas;</li> <li>- condutividade;</li> <li>- densidade.</li> </ul>
---	--

### 2018- inverno (fechada)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- propriedade periódica;</li> <li>- estequiometria;</li> <li>- concentração;</li> <li>- nox</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- soluções classificação;</li> <li>- termoquímica;</li> <li>- isomeria.</li> </ul>
---	---

### 2018- verão (aberta)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- densidade;</li> <li>- ligações;</li> <li>- propriedade periódica;</li> <li>- classificação dos sistemas;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- termoquímica;</li> <li>- estequiometria;</li> <li>- concentração;</li> <li>- nomenclatura orgânica.</li> </ul>
--	---

### 2018- verão (fechada)

<ul style="list-style-type: none"> <li>- funções inorgânicas;</li> <li>- estquiometria;</li> <li>- ligações;</li> <li>- propriedade coligativa;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- pH;</li> <li>- radioatividade;</li> <li>- isomeria;</li> <li>- nomenclatura orgânica.</li> </ul>
--	---