

**Q**uímica

1ª SÉ	rie – 2° Semestre 2025					_		
Nome			N	o·				
Turma	: Professor(a): Su	ellen Stutz	Data:/	_/2025	Resultado / Rubrio	а		
Unida	le: 🗆 Cascadura 🗆	Mananciais	☐ Taquara		Valor Total 2,0 ponto	າຣ		
INSTRUÇÕES	<ul> <li>Desenvolva seu trabalho apenas com <u>caneta</u> azul ou preta.</li> <li>★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho.</li> <li>★ Fique atento ao prazo de entrega.</li> <li>★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho calmamente e releia-o antes de entregá-lo.</li> <li>★ Não permita que seus colegas copiem seu trabalho e não copie o trabalho de seus colegas. <u>Trabalhos iguais serão anulados.</u></li> <li>★ Lembre-se <u>esse trabalho é um passaporte para a prova de recuperação</u>. A não entrega até a data estipulada no calendário anual da escola impedirá o aluno de fazer a prova.</li> <li>★ <u>Este trabalho não abrange todo o conteúdo do semestre</u>, portanto, é apenas um auxílio aos seus estudos que</li> </ul>							

 AS QUESTÕES OBRIGATORIAMENTE DEVEM SER ENTREGUES EM UMA FOLHA À PARTE EM FOLHA DE PAPEL ALMAÇO OU A4 COM ESTA EM ANEXO.

## TAREFA 01

Considere a reação abaixo:

$$Fe_2O_3 + 3 CO \rightarrow 2 Fe + 3 CO_2$$

devem ser complementados com a consulta aos seus cadernos, apostilas.

Diga quem é o agente redutor, o agente oxidante e preencha a tabela abaixo com auxílio das leis ponderais:

_ = 190 quelle = 1901110			
Fe2O3	3 CO	2 Fe	3 CO <sub>2</sub>
36g		80g	32g
		40g	

## TAREFA 02

Faça um mapa mental envolvendo todos os tipos de isomeria plana e espacial.