

H1	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 31.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.894. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 2.00 dm³-e 3.64 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 5.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.45 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H2	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 26.7 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.943. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 2.00 dm³-e 3.82 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 5.50 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 6.36 dm³ térfogatú standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H3	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 48.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.310. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 2.00 dm³-e 3.48 g tömegű standardállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fújtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 5.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.53 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H4	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 29.3 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.457! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta gőzének 2.00 dm³-e 5.92g tömegű standardállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 5.50 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 4.33 dm³ standardállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H5	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 26.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.456? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 2.00 dm³-e 3.16 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 5.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.48 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H6	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 30.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.828. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 3.00 dm³-e 5.97 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 4.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.10 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H7	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 25.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.964. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 3.00 dm³-e 6.09 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 4.50 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 4.89 dm³ térfogatú normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>

H8	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 49.6 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.338. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét! 3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltláncú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy <i>gőzének</i> 3.00 dm³-e 5.52 g tömegű normálállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy? 4. Egy sütéshez használt fűjtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 4.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.17 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H9	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 29.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.479! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is! 3. A homológ sorban két egymást követő nyíltláncú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta <i>gőzének</i> 3.00 dm³-e 9.54 g tömegű normálállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket? 4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 4.50 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 3.62 dm³ normálállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H10	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 24.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.413? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is! 3. A homológ sorban egymást követő két nyíltláncú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 3.00 dm³-e 4.98 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy? 4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 4.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.13 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H11	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 30.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!) 2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.675. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét! 3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltláncú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 6.84 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy? 4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 7.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.04 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H12	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 22.3 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.986. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét! 3. A homológ sorban egymást követő két nyíltláncú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.00 dm³-e 7.24 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy? 4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 7.50 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 9.11 dm³ térfogatú standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H13	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 51.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.366. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét! 3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltláncú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 6.48 g tömegű standardállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy? 4. Egy sütéshez használt fűjtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 7.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.16 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!
H14	<ol style="list-style-type: none"> 1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 28.7 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! 2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.500! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is! 3. A homológ sorban két egymást követő nyíltláncú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 11.4g tömegű standardállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket? 4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 7.50 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 7.15 dm³ standardállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!

H15	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 23.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.369? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.00 dm³-e 5.84 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 7.50 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.09 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H16	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 30.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.675. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 2.50 dm³-e 4.50 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 8.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.02 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H17	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 24.1 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 1.01. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 2.50 dm³-e 3.96 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 8.00 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 9.15 dm³ térfogatú normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H18	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 52.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.394. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 2.50 dm³-e 4.28 g tömegű normálállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fűjtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 8.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.14 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H19	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 28.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.521! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta gőzének 2.50 dm³-e 7.63 g tömegű normálállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 8.00 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 7.70 dm³ normálállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H20	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 21.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.325? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 2.50 dm³-e 3.85 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 8.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.08 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H21	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 29.6 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.609. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 3.50 dm³-e 5.57 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 9.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.25 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>

H22	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 25.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 1.04. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 3.50 dm³-e 5.99 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 9.00 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 9.43 dm³ térfogatú standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H23	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 53.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.451. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 3.50 dm³-e 5.29 g tömegű standardállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fújtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 9.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.35 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H24	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 28.1 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.543! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta gőzének 3.50 dm³-e 9.56g tömegű standardállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 9.00 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 4.36 dm³ standardállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H25	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 20.0 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.238? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 3.50 dm³-e 4.73 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 9.00 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.26 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H26	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 29.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.544. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 4.50 dm³-e 7.56 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkoholról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 9.80 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.28 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H27	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 22.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 1.06. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.50 dm³-e 8.19 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 9.80 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 9.72 dm³ térfogatú normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H28	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 55.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.479. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 4.50 dm³-e 7.16 g tömegű normálállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fújtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 9.80 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.39 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>

H29	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 27.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.564! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta <i>gőzének</i> 4.50 dm³-e 13.2 g tömegű normálállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 9.80 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 5.25 dm³ normálállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H30	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 18.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.194? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.50 dm³-e 6.35 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 9.80 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 2.30 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H31	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 29.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.697. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 7.28 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkoholoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 6.60 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.74 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H32	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 21.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 1.05. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.00 dm³-e 7.64 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 6.60 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 7.63 dm³ térfogatú standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H33	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 46.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.324. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 6.96 g tömegű standardállapotban. Melyik két aldehidoról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fűjtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 6.60 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.84 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H34	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 30.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.339! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta <i>gőzének</i> 4.00 dm³-e 11.8 g tömegű standardállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 6.60 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 5.20 dm³ standardállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H35	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 25.4 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.434? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 4.00 dm³-e 6.32 g tömegű standardállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 6.60 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.78 dm³ standardállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>

H36	<p>1. Egy oxigénnel dúsított levegő átlagos moláris tömege 29.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét! (Csak a levegő két fő komponensével számoljunk!)</p> <p>2. Egy metánból és etánból álló gázelegy oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.807. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú alkohol elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 6.00 dm³-e 11.9 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkohorról van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy dolomit ásvány (tekintjük kalcium-karbonát és magnézium-karbonát keverékének) 5.40 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.32 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H37	<p>1. Egy ammóniaszintézis kiindulási gázelegyének átlagos moláris tömege 20.2 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy etán-etin gázelegy nitrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.950. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkén elegyét vizsgáljuk. Az elegy 6.00 dm³-e 12.2 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkénről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy magnéziummal erősített alumíniumlemez 5.40 g tömegű darabját feleslegben vett sósavban oldva 5.86 dm³ térfogatú normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H38	<p>1. Egy propán-bután gázpalackból vett minta átlagos moláris tömege 47.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Egy neon-argon nemesgázelegy klórgázra vonatkoztatott sűrűsége 0.324. Adja meg az elegy átlagos moláris tömegét, valamint térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két egyértékű telített nyíltlancú aldehid elegyét vizsgáljuk. Az elegy gőzének 6.00 dm³-e 11.0 g tömegű normálállapotban. Melyik két aldehidről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy sütéshez használt fűjtatószer (tekintjük ammónium-karbonát és ammónium-hidrogénkarbonát keverékének) 5.40 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.40 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg a por tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H39	<p>1. Egy hegesztéshez használt gázkeverék (acetilén – oxigén elegy) átlagos moláris tömege 30.5 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Adja meg az átlagos moláris tömegét annak a durranógáznak, melynek nitrogénre vonatkoztatott sűrűsége 0.393! Számítsa ki a gázelegy térfogat- és tömeg%-os összetételét is!</p> <p>3. A homológ sorban két egymást követő nyíltlancú, telített, egyértékű karbonsav elegyét vizsgáljuk. A minta gőzének 6.00 dm³-e 19.1 g tömegű normálállapotban. Melyik két karbonsav és milyen mol%-os összetételben alkotja a keveréket?</p> <p>4. Egy rozsdamentes bevonathoz használt cink-alumínium ötvözet 5.40 g-os részletét feleslegben vett sósavban oldva 4.34 dm³ normálállapotú gáz keletkezik. Adja meg az ötvözet tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>
H40	<p>1. Egy rakétahajtáshoz használt hidrogén-oxigén elegy átlagos moláris tömege 24.8 g/mol. Adja meg az elegy mol-, térfogat- és tömeg%-os összetételét!</p> <p>2. Milyen térfogat- és tömeg%-os összetételű az a metán-hidrogén gázelegy, melynek oxigéngázra vonatkoztatott sűrűsége 0.391? Adja meg a gázminta átlagos moláris tömegét is!</p> <p>3. A homológ sorban egymást követő két nyíltlancú alkin elegyét vizsgáljuk. Az elegy 6.00 dm³-e 9.96 g tömegű normálállapotban. Melyik két alkinről van szó, és milyen mol%-os összetételű az elegy?</p> <p>4. Egy cseppkő minta (tekintjük kalcium-karbonát és kalcium-hidrogénkarbonát keverékének) 5.40 g tömegű részletét feleslegben vett sósavban oldva 1.36 dm³ normálállapotú gáz fejlődik. Adja meg az ásvány tömeg%-os és mol%-os összetételét!</p>